## Cdk4 and/or cdk6 inhibitor including biarylurea compound or its salt as active ingredient

Patent number:

JP2002220338

Publication date: 2002-08-09

HAYAMA TAKASHI; HAYASHI KYOKO; HONMA MITSUTAKA; TAKAHASHI IKUKO

Inventor: Applicant:

BANYU PHARMACEUT CO LTD

Classification:

A61K31/4402; A61K31/407; A61K31/415; A61K31/415; A61K31/424; A61K31/426; A61K31/428; A61K31/437; A61K31/4375; A61K31/444; A61K31/4409; A61K31/4427; A61K31/449; A61K31/449; A61K31/449; A61K31/449; A61K31/4523; A61K31/454; A61K31/496; A61K31/4965; A61K31/505; A61K31/506, A61K31/5365; A61K31/5377, A61K31/535; A61K31/505; A61K31/505 - international:

- european:

Application number: JP20010018755 20010126

Priority number(s):

#### Abstract of JP2002220338

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a Cdk4 and/or Cdk6 inhibitor or the like that is aimed at treating malignant tumor. SOLUTION: This Cdk4 and/or Cdk6 inhibitor includes a compound represented by formula (I) [wherein, Ar is a N-including heteroaromatic; X and Z are each C or the like; Y is CO or the like; R1 is H or the like; R2 and R3 are each H or the like; R4 and R5 are each H or the like; and a partial structure (...) represents a single or double bond] or its salt as an active ingredient.

Data supplied from the esp@cenet database - Patent Abstracts of Japan

## (19) 日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-220338 (P2002-220338A)

(43)公開日 平成14年8月9日(2002.8.9)

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>		識別記号		FΙ				テ	-7]-ド(参考)
A 6 1 K	31/4402			A 6	1 K	31/4402			4 C 0 3 3
	31/407					31/407			4 C 0 5 0
	31/415					31/415			4 C 0 5 5
	31/4155		31/4155				4 C 0 6 3		
	31/424			31/424			4 C 0 6 4		
			審査請求	未請求	請求	項の数1	OL	(全194頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	<del></del>	特願2001-18755( P2001-18755)		(71)出願人 000005072					
						萬有製	薬株式	会社	
(22)出顧日		平成13年1月26日(2001.1.26)				東京都	中央区	日本橋本町 2	丁目2番3号
				(72)	発明者	計 端山	俊		
						茨城県	つくば	市大久保3番	地 萬有製薬株
						式会社	つくば	研究所内	
				(72)	発明者	千林 恭	子		
						茨城県	つくば	市大人保3番	地 萬有製薬株
						式会社	つくば	研究所内	
				(72)	発明者	<b>本間</b>	光貴		
						茨城県	つくば	市大久保3番	地 萬有製薬株
						式会社	つくば	研究所内	
									最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ピアリールウレア化合物又はその塩を有効成分として含有するCdk4及び/又はCdk6阻害

(57)【要約】

剤

の治療を目的とするCdk4及び/又はCdk6阻害剤

等を提供することができる。

【構成】本発明は、 一般式(1)

【化1】

[式中、Arは、含窒素複素芳香環基、X及びZは、炭 素原子等、Yは、CO等、R1は、水素原子等、R2及び R<sub>3</sub>は、水素原子等、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、水素原子等を示 し、式 【化1】

は、単結合又は二重結合を示す〕で表される化合物又は その塩を有効成分として含有するCdk4及び/又はC dk6阻害剤に関するものである。

【効果】本発明によれば、本発明化合物は、腫瘍細胞に 対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍 【特許請求の範囲】 【請求項1】一般式(I) 【化1】

$$\begin{array}{c} R_1 \\ X = Z \\ R_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_2 \\ R_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} T \\ A_2 \end{array} \quad (1)$$

【式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、インキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、インインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基であって、

1) 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルポニル基、低級アルコキシカルボニルア ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル 基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカル バモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカル バモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ 基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルア ンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、 アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群よ り選択される置換基並びに式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ (式 中、R<sub>n</sub>は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個 有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基 若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1な いし3個、さらには

【化2】

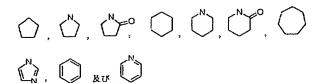
からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダソリル基、イソオキサソリル基、イソキノリル基、インインドリル基、インダソリル基、インドリル基、インドリジニル基、インチアソリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサソリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ

ニル基、ピラソリル基、キノキサリニル基、キノリル 基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンソイミダソリル基、ベンソオキサソリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフ ラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンソジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、テトラヒドロピラニル基、ビペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、 モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、W,は、単結合、酸素原子、硫黄原子、S  $O, SO_{2}, NR_{q}, SO_{2}NR_{q}, N(R_{o}) SO_{2}NR_{r},$  $N (R_q) SO_2$ ,  $CH (OR_q)$ ,  $CONR_q$ , N $(R_q)$  CO, N  $(R_q)$  CONR<sub>r</sub>, N  $(R_q)$  COO,  $N(R_{q})$  CSO,  $N(R_{q})$  COS,  $C(R_{q}) = C$  $R_r$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) N $R_{q}$ , OC (S)  $NR_{q}$ , SC (O), SC (O)  $NR_{q}$ 又はC(O)O(ここにおいて、Ro及びRrは、水素原 子若しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y 1及びY2は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若 しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状 若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される 置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1 ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、

2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルフェノー基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、近級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル

アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアミノ低級アルキルストリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基(以下、環上置換基と略す。)が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

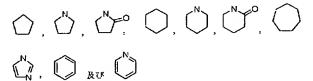
【化3】



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する 含窒素複素芳香環基又は

3) 式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$  (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及  $\mathcal{C}$  び  $R_p$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合

する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該 置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とと もに一緒になって、 【化4】

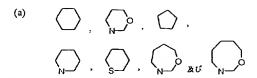


からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する 含窒素複素芳香環基、X及び2は、同一又は異なって、 炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 R<sub>1</sub>又はR<sub>2</sub>及び/若しくはR<sub>3</sub>と一緒になって、CH又 は窒素原子、Yは、CO、SO又はSO<sub>2</sub>、R<sub>1</sub>は、水素 原子若しくは式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ (式中、 $R_s$ は、 水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していても よい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキ ニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾ リル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソイ ンドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニ ル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピ リミジニル基、ピリダジニル基、ピラソリル基、キノキ サリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、 ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジ ニル基、フェナジニル基、ベンソイミダソリル基、ベン ゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリア ソリル基、ベンソフラニル基、チアソリル基、チアジア **ソリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザ** ニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメ チレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳

香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾ リジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニ ル基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリ ノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソ キノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環 基、Woは、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、S  $O_2$ ,  $NR_1$ ,  $SO_2NR_1$ ,  $N(R_1)SO_2NR_1$ , N $(R_t) SO_2$ , CH  $(OR_t)$ , CONR, N  $(R_t)$ CO, N (R<sub>t</sub>) CONR<sub>u</sub>, N (R<sub>t</sub>) COO, N  $(R_t)$  CSO, N  $(R_t)$  COS, C  $(R_v)$  =  $CR_r$ , C≡C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O) 、SC (O) NR,又はC (O) O (ここにおいて、R<sub>t</sub>及びR<sub>u</sub>は、水素原子若し くは低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルア ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル

基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカル バモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカル バモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ 基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルア ンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、 アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群よ り選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有 していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくは アラルキル基を示す)、Y3及びY4は、同一又は異なっ て、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン 基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに 式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群 から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基 であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成し、R。及び R<sub>3</sub>は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸 基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y <sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は、前 記の意味を有する)で示される置換基であるか、R。及 びR3の何れか一方が、R1及びXと共に一緒になって形 成する、

【化5】



並びに 【化6】

$$\stackrel{\text{(b)}}{\bigcirc}$$
  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{RU}}{\bigcirc}$ 

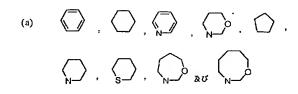
からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基に おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形 成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキ ル基、結合する2と共にオキソ基を形成するか、若しく は結合するZ、R<sub>1</sub>及びXと共に窒素原子、酸素原子及 び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種 若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置 換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、 水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイ ル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アル キル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルポニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに 式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_n$  (式中、 $R_n$ 、 $W_1$ 、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群 から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル 基、、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピ

リダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロインインドリル基、ジヒドロインドリル基、フェナジニル基、インゾイミダソリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンソフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チェニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並

びにインキサソリニル基、イソキサソリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロインキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

## 【化7】

【化8】



並びに

(b) 
$$\stackrel{N}{\bigcirc}$$
 ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{S}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{S}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{N}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員な いし8員環基を形成し、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、同一又は異なっ て、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しく は式:Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及び Y』は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級 アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カ ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級 アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シ アノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコ キシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルア ミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカ ルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモ ニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低 級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、 トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アル カノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイ ルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル 基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ ルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイ ミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y。 -W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>5</sub>(式中、R<sub>5</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は前記 の意味を有する) で示される置換基からなる群から選択 される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異

なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示し、式

### 【化9】

は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物又は その塩を有効成分として含有するCdk4及び/又はCdk6阻害剤。

## 【発明の詳細な説明】

## [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、医薬として有用な、芳香環又は複素芳香環が二置換したピアリールウレア誘導体又はその塩を有効成分として含有するCdk4 及び/又はCdk6阻害剤としての用途に関するものである。

#### [0002]

【従来の技術】正常細胞の増殖は、細胞周期に従って進行する細胞分裂とその停止が秩序正しく起こるのに対し、癌細胞の増殖は無秩序であることがその特徴とされていることから、細胞周期制御機構の異常が発癌又は癌の悪性化に直接関係すると推定されている。哺乳動物細胞の細胞周期は、サイクリン依存性キナーゼ(以下、

「Cdk」という。)ファミリーと呼ばれるセリン/スレオニンキナーゼによって制御されており、Cdkがその酵素活性を発現する為にはサイクリンと呼ばれる制御サブユニットと複合体を形成することが必要である。サイクリンもファミリーを形成しており、それぞれのCdk分子は細胞周期特異的に発現する限定されたサイクリン分子と複合体を形成することで、特定の細胞周期の進

行を制御していると考えられている。例えばDタイプサ イクリンは、Cdk4あるいはCdk6と結合してG1 期の進行を、サイクリンE-Cdk2はG1/S境界 を、 サイクリンA-Cdk2はS期の進行を、さらにサ イクリンB-cdc2はG2/Mの進行をそれぞれ制御 している。なお、DタイプサイクリンにはD1、D2、 D3と3つのサブタイプが知られている。更に、Cdk の活性はサイクリンとの結合のみならず、Cdk分子の リン酸化/脱リン酸化、サイクリン分子の分解及びCd k阻害蛋白質との結合により制御されていると考えられ ている [アドバンス・キャンサー・リサーチ (Adva nce Cancer Res.)、第66巻、181 -212頁(1995年);カレント・オピニオン・イ ン・セル・バイオロジー (Current Opin. Cell Biol.)、第7巻、773-780 頁、(1995年);ネイチャー(Nature)、第 374巻、131-134頁、(1995年)]。 【0003】哺乳動物細胞におけるCdk阻害蛋白質 は、構造・性質の違いからCip/Kipファミリーと INK4ファミリーの2種に大別される。 前者は幅広 くサイクリン-Cdk 複合体を阻害するのに対し、後者 はСdk4、Сdk6と結合してこれらを特異的に阻害 する。 [ネイチャー (Nature) 、第366巻、7 04-707頁、(1993年); モレキュラー・アン ド・セルラー・バイオロジー (Mol. Cell. Biol.)、第15巻、2627-2681頁、(1

【0004】前者の代表例には例えばp21 (Sdi1 /Cipl/Waf1) が挙げられ、このものは癌抑制 遺伝子産物 p 5 3 により R N A 転写が誘導される「ジー ンズ・アンド・デベロプメント (Genes De v.)、第9巻、935-944頁(1995年)]。 【0005】一方、例えばp16 (INK4a/MTS 1/CDK4I/CDKN2) は後者に属するCdk阻 害蛋白質の1つである。 p 1 6 遺伝子は、ヒト癌細胞に おいて高頻度に異常の見られるヒト染色体9 p 2 1 に存 在し、実際、臨床において p 1 6 遺伝子の欠失が多数報 告されている。また、p16ノックアウトマウスにおけ る癌の発症頻度が高いことが報告されている [ネイチャ ー・ジェネティクス(Nature Genet.)、 第8巻、27-32頁、(1994年);トレンズ・イ ン・ジェネティクス (Trends Genet.)、 第11巻、136-140頁、(1995年);セル (Cell)、第85巻、27-37頁、(1996 年)]。

995年); ジーンズ・アンド・デベロプメント (Ge

nes Dev.)、第9巻、1149-1163頁

(1995年)]

【0006】それぞれのCdkは細胞周期の特定の時期 にある標的蛋白質をリン酸化することで細胞周期の進行 を制御しているが、中でも網膜芽細胞腫 (RB) 蛋白質

はもっとも重要な標的蛋白質の一つと考えられている。 RB蛋白質はG1期からS期への進行の鍵を握る蛋白質 で、G1後期からS初期にかけて急速にリン酸化を受け る。そのリン酸化は細胞周期の進行に伴ってサイクリン D-Cdk4/Cdk6複合体、次いでサイクリンE-Cdk 2複合体が担っていると考えられている。RB蛋 白質が高リン酸化体になるとそれまでG1前期に低リン 酸化体RBと転写因子E2Fによって形成されていた複 合体が解離する。その結果E2Fが転写活性体になると 共にRB-E2F複合体によるプロモーター活性の抑制 が解除され、 E2F依存的な転写が活性化される。 現 在のところ、E2Fとそれを抑制するRB蛋白質、さら にRB蛋白質の機能を抑制的に制御するCdk4/Cd k 6、それらのキナーゼ活性を調節するCd k阻害蛋白 質およびDタイプサイクリンからなるCdk-RB経路 が、G1期からS期への進行を制御する重要な機構とと らえられている [セル (Cell)、第58巻、109 7-1105頁、(1989年);セル(Cell)、 第65巻、1053-1061頁、(1991年);オ ンコジーン (Oncogene)、第7巻、1067-1074頁、(1992年);カレント・オピニオン・ イン・セル・バイオロジー (Current Opi n. Cell Biol.)、第8巻、805-81 4頁、(1996年); モレキュラー・アンド・セルラ ー・バイオロジー (Mol. Cell. Bio 1.)、第18巻、753-761頁、(1998 年)]。実際にE2Fの結合DNA配列は例えばS期に 重要な多くの細胞増殖関連遺伝子の上流に存在してお り、このうちの複数の遺伝子でE2F依存的にG1後期 からS初期にかけて転写が活性化されることが報告され ている [ジ・エンボ・ジャーナル (EMBO J.)、 第9巻、2179-2184頁、(1990年);モレ キュラー・アンド・セルラー・バイオロジー (Mol. Cel·l. Biol.)、第13卷、1610-1

618頁、(1993年)]。

【0007】Сdk-RB経路を構成するいずれかの因 子の異常、例えば機能的p16の欠失やサイクリンD1 高発現やCdk4高発現や機能的RB蛋白質の欠失など がヒトの癌において高頻度に検出されている [サイエン ス (Science)、第254巻、1138-114 6頁、(1991年);キャンサー・リサーチ (Can cer Res.)、第53巻、5535-5541 頁、(1993年);カレント・オピニオン・イン・セ ル・バイオロジー (Current Opin. Cel l Biol.)、第8巻、805-814頁、(19 96年)]。これらは、いずれもG1期からS期への進 行を促進する方向への異常であり、この経路が癌化ある いは癌細胞の異常増殖において重要な役割を担っている ことは明らかである。

【0008】 Cdkファミリー阻害作用を有する公知の

化合物としては、例えば f l a v o p i r i d o l (フラボピリドール) に代表される一連のクロモン誘導体が知られている。 (WO 9 7 / 1 6 4 4 7、9 8 / 1 3 3 4 4)。

【0009】また、本発明の化合物に構造的に近似する 先行技術としては、例えばWO96/25157公報 (引例A)、WO97/29743公報(引例B)、米 国特許第5696138号公報(引例C)及び特開平2 -115176号公報(引例D)が挙げられる。

【0010】引例A及び引例Bには、アリール基がNー 及びN'-置換したウレア又はチオウレア誘導体が開示 されている。しかしながら、引例A及び引例Bに記載さ れたアリール基と本発明の含窒素複素芳香環基とは化学 的に構造が全く異なるので、引例A及び引例Bに記載の 化合物は、本発明とは直接には関係がない化合物である と言える。さらには引例A及び引例Bに記載の化合物の 用途は、ケモカイン受容体拮抗物質に係り、例えば乾 癬、アトピー性皮膚炎、喘息、慢性閉塞性肺疾患、アル ツハイマー病等に対する疾患治療剤を目的とするもので あり、本発明の用途とは全く関連性のないものである。 【0011】引例Cには、1個の窒素原子を有してもよ い芳香環基および縮合してもよいベンゼン環基を有する ウレア又はチオウレア誘導体が開示されている。しかし ながら、引例Cの発明の主たる化合物は、2つのフェニ ル基がN-及びN'ー置換したウレア誘導体であり、僅 かに明細書第3欄(第11行目、第13行目及び第26 行目)、第5欄(第17行目及び第19行目)、第7欄 (第13行目及び第15行目)、第17欄(第24行目 及び第42行目)、第20欄(下から14行目)等に は、何れの箇所においても記載が共通する、ピリジル基 がN'-置換した3種類のウレア化合物が記載されてい るにすぎない。なお、このウレア化合物のN-置換基 は、全てフェニル基であり、本発明化合物とは、化学構 造が全く異なる。また引例Cの化合物において、N-置 換基が縮合ベンゼン環となる場合、縮合部分は、飽和で あっても不飽和であってもよいと定義されているもの の、縮合環部分の置換基は言及されておらず、無置換の 縮合環と解され(本発明は、オキソ基を有する)、さら に引例Cの具体的開示を見る限り、縮合ベンゼン環の開 示例はナフチル基に限定されていることから、引例Cの 化合物は本発明の化合物とは化学構造が異なり、両発明 は直接関係しないものであると言える。

【0012】さらには引例Cに記載の化合物の用途は、 第16欄に記載されているように、カリウムチャネンネ ル活性化物質に係り、例えばカリウムチャンネル依存性 の痙攣、喘息、虚血等に対する疾患治療剤を目的とする ものであり、本発明の用途とは全く関連性のないもので ある。

【0013】引例Dには、実施例7において、トリアジン基がN-置換し、9-フルオレノン基がN'-置換し

た尿素化合物が開示されている。

【0014】しかしながら、引例Dの発明は、放射性感受性組成物、即ち感光剤に係る発明であって、本発明とは発明の属する技術分野が全く異なる発明である上、前述の実施例7以外に類似する化合物は何ら言及されていない。その理由は、引例Dの化合物は、トリアジン核を基本骨格とし、光開始性部分がフルオレノン基を含む十数種類の置換基が採用され、トリアジン核に光開始性部分を連結させている基として、尿素を含む十数種の連結基の組合せが列挙されている関係で、様々な構造の化合物群が例示されているからである。従って、本発明の化合物及び本発明の用途は、実施例7の化合物を含めて引例Dの記載に基づいて、何ら想到できないものであり、引例Dの記載に基づいて、何ら想到できないものであり、引例Dは本発明とは直接関係しない発明であると言える。

【0015】したがって、本発明は、文献未記載の新規な化合物及び新規な用途に関する発明であって、上記引例AないしDに基づいては容易になし得ない発明である。

【0016】また、現在のところ、Cdk6阻害剤は具体的には知られていない。

## [0017]

【発明が解決しようとする課題】上述したとおり、Cdkファミリー阻害作用を有する化合物には、クロモン誘導体が挙げられるが、これらの化合物のCdk4に対する阻害活性は、十分ではなく、一層阻害活性の高い化合物、さらに例えばCdk6等に対する異質な阻害活性を併せ持った新たな化合物を有効成分として含有するCdk4及び/又はCdk6阻害剤求められている。

#### [0018]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、優れたCdk4阻害作用又はCdk6阻害作用を有する化合物を提供することを目的として、鋭意研究した結果、ビアリールウレア骨格を有する新規な化合物がCdk4及び/又はCdk6阻害作用を発揮することを見出し、本発明を完成した。

【0019】本発明は、一般式(1)

[0020]

【化10】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
R_5
\end{array}$$

[式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアソリル基、イソチアソリル基、オキサソリル基、インキサソリル基、ピラソリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、インインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾチアソリル基及びベンゾオキサソリル基からなる群から選

択される含窒素複素芳香環基であって、(1) 低級アル キル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、 カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ 低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボ ニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アル コキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル バモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低 級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミ ノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ 基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低 級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及 び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置 換基並びに式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>p</sub>(式中、R<sub>p</sub>は、水 素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよ い、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級ア ルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さら には

【0021】 【化11】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しく は3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル 基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンソオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフ ラニル基、チアソリル基、チアジアソリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンソジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、

モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、W,は、単結合、酸素原子、硫黄原子、S  $O.SO_2.NR_q.SO_2NR_q.N(R_q)SO_2NR_r.$  $N(R_q)SO_2$ ,  $CH(OR_q)$ ,  $CONR_q$ , N $(R_a)$  CO, N  $(R_a)$  CONR<sub>r</sub>, N  $(R_a)$  COO,  $N(R_q)$  CSO,  $N(R_q)$  COS,  $C(R_q) = C$  $R_r$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) N $R_{a}$ , OC (S)  $NR_{a}$ , SC (O), SC (O)  $NR_{a}$ 又はC(O)O(ここにおいて、R。及びR。は、水素原 子若しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y 」及びYoは、同一又は異なって、単結合又は該2環性若 しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状 若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される 置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよ い含窒素複素芳香環基、(2)低級アルキル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ 低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、カルパモイル低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボ ニル基、低級アルコキシカルポニルアミノ基、低級アル コキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル バモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル

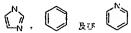
アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルコイルを、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基

(以下、環上置換基と略す。) が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

【0022】 【化12】

からなる群より選択される5 員ないし7 員環を形成する 含窒素複素芳香環基又は(3)式: $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接 する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子 及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

[0023] 【化13】



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する 含窒素複素芳香環基、X及びZは、同一又は異なって、 炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 R,又はRo及び/若しくはRoと一緒になって、CH又 は窒素原子、Yは、CO、SO又はSO。、R.は、水素 原子若しくは式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ は、 水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していても よい、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキ ニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾ リル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソイ ンドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニ ル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピ リミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキ サリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、 ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジ ニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダソリル基、ベン ソオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリア ソリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジア ゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザ ニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメ チレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳 香族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾ リジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニ ル基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペ リジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリ ノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソ キノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環

基、W。は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、S  $O_2$ ,  $NR_t$ ,  $SO_2NR_t$ ,  $N(R_t)SO_2NR_u$ , N $(R_t) SO_2$ ,  $CH(OR_t)$ ,  $CONR_t$ ,  $N(R_t)$ CO, N (R<sub>t</sub>) CONR<sub>u</sub>, N (R<sub>t</sub>) COO, N  $(R_t)$  CSO, N  $(R_t)$  COS, C  $(R_v)$  =  $CR_v$ , C≡C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR, OC (S) NR<sub>t</sub>、SC (O)、SC (O) NR<sub>t</sub>又はC (O) O (ここにおいて、R,及びR,は、水素原子若し くは低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルパモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルア ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル 基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカル バモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカル バモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ 基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルア ンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、 アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群よ

り選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有 していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくは アラルキル基を示す)、Y3及びY4は、同一又は異なっ て、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン 基を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに 式:Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub> は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群 から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基 であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成し、 $R_2$ 及び R<sub>3</sub>は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸 基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y  $_3$ - $W_2$ - $Y_4$ - $R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前 記の意味を有する)で示される置換基であるか、 $R_2$ 及 びRaの何れか一方が、RI及びXと共に一緒になって形 成する、

[0024] 【化14】

並びに 【0025】 【化15】

$$\stackrel{\text{(b)}}{\bigcirc}$$
  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基に

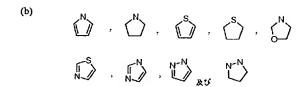
おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7負環形 成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキ ル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若しく は結合するZ、R<sub>1</sub>及びXと共に窒素原子、酸素原子及 び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種 若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置 換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、 水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイ ル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アル キル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに 式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$  (式中、 $R_p$ 、 $W_1$ 、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群 から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル 基、、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピ リグジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノ リル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジ ニル基、ベンゾイミダソリル基、ベンソオキサソリル 基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベン ソフラニル基、チアソリル基、チアジアソリル基、チェ ニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリア ゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシ フェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並 びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テト ラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒド

ロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、 モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基からなる群より選択される環と縮合していても よい、

【0026】 【化16】

並びに

[0027]



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員な いし8員環基を形成し、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、同一又は異なっ て、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しく は式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び Y』は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級 アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カ ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級 アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シ アノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコ キシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルア ミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカ ルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモ ニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低 級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、 トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アル カノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイ ルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル 基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ ルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイ ミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y3 -W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub> (式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は前記 の意味を有する)で示される置換基からなる群から選択 される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異 なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリ ール基若しくはアラルキル基を示し、式

[0028]

【化18】

は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物又はその塩を有効成分とするCdk4及び/又はCdk6阻害剤としての用途に関するものである。

【0029】次に、本明細書に記載された記号及び用語について説明する。

【0030】含窒素複素芳香環基とは、少なくとも1個の窒素原子を有する芳香環基を示し、上記窒素原子の他、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択される1種又はそれ以上のヘテロ原子を有する芳香環基を示す。具体的には、例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、インキナゾリル基、インチアゾリル基、インキリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、インドリル基、ピリッショル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピリジニル基、ピラゾリル基等が好ましく、特に例えばピリジル基又はピラゾリル基等が特に好ましい。

【0031】低級アルキル基としては、炭素数1ないし6個の直鎖状または分岐状のアルキル基が好ましく、例えばメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソプチル基、、secーブチル基、tertーブチル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基等が挙げられ、中でも、例えばメチル基、エチル基、ブチル基等が好適である。

【0032】ハロゲン原子とは、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、中でも例えばフッ素原子、塩素原子等が好適である。

【0033】低級アルカノイル基としては、カルボニル 基に炭素数1ないし5個よりなるアルキル基が置換した 基が好ましく、具体的には例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、ペンタノイル基等が挙げられ、中でも例えばアセチル基、プロピオニル基、ピバロイル基等が好ましい。

【0034】低級アルカノイルオキシ基とは、酸素原子に上記の低級アルカノイル基が置換した基を意味し、具体的には例えばアセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ペンタノイルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばアセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ピバロイルオキシ基等が好ましい。

【0035】ヒドロキシ低級アルキル基としては、水酸基が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばヒドロキシメチル基、ジヒドロキシメチル基、トリヒドロキシメチル基、1ーヒドロキシプロピル基、2ーヒドロキシプロピル基、3ーヒドロキシプロピル基、1ーヒドロキシブロピル基、1ーヒドロキシー2ーメチルエチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルプロピル基、1ーヒドロキシー2,2ージメチルエチル基、1ーヒドロキシペンチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルブチル基、1ーヒドロキシペンチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルブチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルブチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルブチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルボチル基、1ーヒドロキシェチル基、1ーヒドロキシェチル基、1ーヒドロキシェチル基、2ーヒドロキシエチル基、1ーヒドロキシー2ーメチルエチル基等が好ましい。

【0036】シアノ低級アルキル基としては、シアノ基が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばシアノメチル基、1ーシアノエチル基、2ーシアノエチル基、3ーシアノプロピル基、1ーシアノー2ーメチルエチル基、1ーシアノブラーとルグロピル基、1ーシアノー2ーメチルプロピル基、1ーシアノー2ージメチルエチル基、1ーシアノペンチル基、1ーシアノー2ーメチルブチル基、1ーシアノー2ーメチルブチル基、1ーシアノー2ーメチルブチル基、1ーシアノー2ーメチルボンチル基等が挙げられ、中でも例えばシアノメチル基、1ーシアノエチル基、2ーシアノシエチル基、1ーシアノー2ーメチルエチル基等が好ましい。

【0037】ハロ低級アルキル基としては、ハロゲン原子が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばフルオロメチル基、クロロメチル基、ブロモメチル基、ヨードメチル基、ジフルオロメチル基、ジクロロメチル基、トリフルオロメチル基、1ーフルオロエチル基、1ークロロエチル基、2ークロロエチル基、1ークロロプロピル基、1ーフルオロー2ーメチルエチル基、1

ークロロブチル基、1ークロロー2ーメチルブロピル 基、1-クロロー2,2-ジメチルエチル基、1-クロ ロペンチル基、1-クロロ-2-メチルブチル基、1-クロロヘキシル基、1-クロロー2-メチルペンチル基 等が挙げられ、中でも例えばクロロメチル基、トリフル オロメチル基、1-フルオロエチル基、1-クロロエチ ル基、1-クロロー2-メチルエチル基等が好ましい。 【0038】カルボキシ低級アルキル基としては、カル ボキシ基が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキ ル基等が好ましく、具体的には例えばカルボキシメチル 基、1-カルボキシエチル基、2-カルボキシエチル 基、1-カルボキシプロピル基、2-カルボキシプロピ ル基、3-カルボキシプロピル基、1-カルボキシ-2 -メチルエチル基、1-カルボキシブチル基、1-カル ボキシー2-メチルプロピル基、1-カルボキシー2, 2-ジメチルエチル基、1-カルボキシペンチル基、1 -カルボキシ-2-メチルブチル基、1-カルボキシへ キシル基、1-カルボキシー2-メチルペンチル基等が 挙げられ、中でも例えばカルボキシメチル基、1-カル ボキシエチル基、2-カルボキシエチル基、1-カルボ キシー2ーメチルエチル基等が好ましい。

【0039】カルバモイル低級アルキル基としては、カルバモイル基が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が好ましく、具体的には例えばカルバモイルメチル基、1ーカルバモイルエチル基、2ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルプロピル基、3ーカルバモイルプロピル基、1ーカルバモイルー2ーメチルプロピル基、1ーカルバモイルー2・2・メチルプロピル基、1ーカルバモイルー2・メチルエチル基、1ーカルバモイルー2・メチルブロピル基、1ーカルバモイルペンチル基、1ーカルバモイルー2・メチルブチル基、1ーカルバモイル・2・メチルボモイル・2・メチルボモイルメチル基、1ーカルバモイルエチル基、2ーカルバモイルメチル基、1ーカルバモイルエチル基、2ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、2ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、5ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基、1ーカルバモイルエチル基をが好ましい。

【0041】低級アルコキシカルボニル基とは、カルボニル基に上記の低級アルコキシ基が置換した基を意味し、具体的には例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、ブトキシカルボニル基、イソプトキシ

カルボニル基、secーブトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル 基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、イソヘキシルオキシカルボニル基等が挙げられ、中でも例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、イソプロピルオキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基等が好ましい。

【0042】低級アルキルカルバモイル基とは、カルバモイル基に上記の低級アルキル基がNー置換した置換基を示し、例えばNーメチルカルバモイル基、Nーエチルカルバモイル基、Nープロピルカルバモイル基、Nーイソプロピルカルバモイル基、Nーブチルカルバモイル基、Nーブチルカルバモイル基、Nーマンチルカルバモイル基、Nーペンチルカルバモイル基、Nーペシチルカルバモイル基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルカルバモイル基、Nーエチルカルバモイル基、Nーブチルカルバモイル基等が好適である。

【0043】ジ低級アルキルカルバモイル基とは、カルバモイル基に上記の低級アルキル基がN,Nージ置換した置換基を示し、例えばN,Nージメチルカルバモイル基、N,Nージエチルカルバモイル基、N,Nージオリプロピルカルバモイル基、N,Nージブチルカルバモイル基、N,Nージイソプラルカルバモイル基、N,Nージイソブチルカルバモイル基、N,Nージペンチルカルバモイル基、N,Nージペンチルカルバモイル基、N,Nージペンチルカルバモイル 基、N,Nージーンルカルバモイル基、N,NージエチルーNープロピルカルバモイル基等が挙げられ、中でも例えばN,Nージメチルカルバモイル基、N,Nージエチルカルバモイル基、N,Nージブチルカルバモイル基、N・エチルートメチルカルバモイル基、Nーメチルートープロピルカルバモイル基等が好適である。

【0044】低級アルキルカルバモイルオキシ基とは、酸素原子に上記の低級アルキルカルバモイル基置換した置換基を示し、例えばNーメチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nープロピルカルバモイルオキシ基、Nーブチルカルバモイルオキシ基、Nーブチルカルバモイルオキシ基、Nーでも例えばNーメチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基、Nーエチルカルバモイルオキシ基等が好適である。

【0045】ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基とは、酸素原子に上記のジ低級アルキルカルバモイルが置換した置換基を示し、例えばN, Nージメチルカルバモイルオキシ基、N, Nージプロピルカルバモイルオキシ基、N, Nージイソプロピルカルバモイルオキシ基、N, Nージ

ブチルカルバモイルオキシ基、N, Nージイソブチルカルバモイルオキシ基、N, Nージtcrtーブチルカルバモイルオキシ基、N, Nージペンチルカルバモイルオキシ基、N, Nージペンチルカルバモイルオキシ基、NーエチルーNーメチルカルバモイルオキシ基等が挙げられ、中でも例えばN, Nージメチルカルバモイルオキシ基、N, Nージブチルカルバモイルオキシ基、N, Nージブチルカルバモイルオキシ基、NーエチルーNーメチルカルバモイルオキシ基、NーメチルーNープロピルカルバモイルオキシ基等が好適である。

【0046】低級アルキルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキル基がN一置換した置換基を示し、例えばNーメチルアミノ基、Nーエチルアミノ基、Nープロピルアミノ基、Nーイソプロピルアミノ基、Nープチルアミノ基、Nーイソブチルアミノ基、Nー tertーブチルアミノ基、Nーペンチルアミノ基、Nーヘキシルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルアミノ基、Nーエチルアミノ基、Nーブチルアミノ基等が好適である。

【0047】ジ低級アルキルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキル基がN, Nージ置換した置換基を示し、例えばN, Nージメチルアミノ基、N, Nージエチルアミノ基、N, Nージプロピルアミノ基、N, Nージイソプロピルアミノ基、N, Nージブチルアミノ基、N, Nージブチルアミノ基、N, Nージインプチルアミノ基、N, Nージペンチルアミノ基、N, Nージペンチルアミノ基、N, Nージペンチルアミノ基、N, Nージペンチルアミノ基、Nーメチルアミノ基、Nーエチルアミノ基、Nージーンが発が発がられ、中でも例えばN, Nージメチルアミノ基、N, Nージエチルアミノ基、N, Nージオルアミノ基、NーエチルーNーメチルアミノ基、Nーメチルアミノ基、Nーメチルアミノ基、Nーメチルアミノ基等が好適である。

【0048】トリ低級アルキルアンモニオ基とは、アミ ノ基に上記の低級アルキル基がN,N,N-三置換した 置換基を示し、例えばN, N, N-トリメチルアンモニ オ基、N, N, N-トリエチルアンモニオ基、N, N, N-トリプロピルアンモニオ基、N, N, N-トリイソ プロピルアンモニオ基、N, N, N-トリブチルアンモ ニオ基、N、N、N-トリイソブチルアンモニオ基、 N, N, N-トリtertーブチルアンモニオ基、N. N, N-トリペンチルアンモニオ基、N, N, N-トリ ヘキシルアンモニオ基、、N-エチル-N, N-ジメチ ルアンモニオ基、N、N-ジメチル-N-プロピルアン モニオ基等が挙げられ、中でも例えばN, N, Nートリ メチルアンモニオ基、N, N, N-トリエチルアンモニ オ基、N, N, Nートリプチルアンモニオ基、N-エチ ルーN、Nージメチルアンモニオ基、N、Nージメチル - N - プロピルアンモニオ基等が好適である。

【0049】アミノ低級アルキル基としては、アミノ基

好ましく、具体的には例えばアミノメチル基、ジアミノ メチル基、トリアミノメチル基、1-アミノエチル基、 2-アミノエチル基、1-アミノプロピル基、2-アミ ノプロピル基、3ーアミノプロピル基、1ーアミノー2 ーメチルエチル基、1-アミノブチル基、1-アミノー 2-メチルプロピル基、1-アミノ-2, 2-ジメチル エチル基、1-アミノシペンチル基、1-アミノ-2-メチルブチル基、1-アミノヘキシル基、1-アミノー 2-メチルペンチル基等が挙げられ、中でも例えばアミ ノメチル基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル 基、1-アミノ-2-メチルエチル基等が好ましい。 【0050】低級アルキルアミノ低級アルキル基とは、 低級アルキル基に上記の低級アルキルアミノ基が置換し た置換基を示し、例えばN-メチルアミノメチル基、N ーエチルアミノメチル基、Nープロピルアミノメチル 基、N-イソプロピルアミノメチル基、N-ブチルアミ ノメチル基、N-イソブチルアミノメチル基、N-te rtープチルアミノメチル基、Nーペンチルアミノメチ ル基、N-ヘキシルアミノメチル基等が挙げられ、中で も例えばN-メチルアミノメチル基、N-エチルアミノ メチル基、N-ブチルアミノメチル基等が好適である。 【0051】ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基と は、低級アルキル基に上記のジ低級アルキルアミノ基が 置換した置換基を示し、例えばN、N-ジメチルアミノ メチル基、N、Nージエチルアミノメチル基、N、N-ジプロピルアミノメチル基、N、N-ジイソプロピルア ミノメチル基、N, N-ジプチルアミノメチル基、N, N-ジイソブチルアミノメチル基、N, N-ジtert ープチルアミノメチル基、N、N-ジペンチルアミノメ チル基、N、Nージヘキシルアミノメチル基、Nーエチ ルーNーメチルアミノメチル基、NーメチルーNープロ ピルアミノメチル基等が挙げられ、中でも例えばN, N -ジメチルアミノメチル基、N、N-ジエチルアミノメ チル基、N、N-ジブチルアミノメチル基、N-エチル -N-メチルアミノメチル基、N-メチル-N-プロピ ルアミノメチル基等が好適である。

が置換した炭素数1ないし6個よりなるアルキル基等が

【0052】トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル 基とは、低級アルキル基に上記のトリ低級アルキルアンモニオ基が置換した置換基を示し、例えば N, N, Nートリメチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリプロピルアンモニオメチル基、N, N, Nートリプチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリプチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソプチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリイソプチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペンチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペンチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペンチルアンモニオメチル基、N, N, Nートリペキシルアンモニオメチル基、NーエチルーN, Nージメチルアンモニオメチル基、N, NージメチルーNープロピルアンモニオメチル基等が挙げら

れ、中でも例えばN, N, N-トリメチルアンモニオメ チル基、N, N, N-トリエチルアンモニオメチル基、 N, N, N-トリブチルアンモニオメチル基、N-エチ ルーN, N-ジメチルアンモニオメチル基、N, N-ジ メチルーN-プロピルアンモニオメチル基等が好適であ る。

【0053】低級アルカノイルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルカノイル基が置換した置換基を示し、例えばNーアセチルアミノ基、Nープロピオニルアミノ基、Nープチリルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばNーアセチルアミノ基、Nープロピオニルアミノ基等が好適である。

【0054】低級アロイルアミノ基とは、アミノ基にアロイル基が置換した置換基を示し、例えばNーベンソイルアミノ基、 Nーナフチルカルボニルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばNーベンソイルアミノ基等が好適である。

【0055】低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基とは、アミジノ低級アルキル基に上記の低級アルカノイル基が置換した置換基を示し、例えばNーアセチルアミジノメチル基、Nープロピオニルアミジノメチル基、Nープチリルアミジノメチル基等が挙げられ、中でも例えばNーアセチルアミジノメチル基、Nープロピオニルアミジノメチル基等が好適である。

【0056】低級アルキルスルフィニル基とは、スルフィニル基に上記の低級アルキル基が置換した基を示し、例えばNーメチルスルフィニル基、N-エチルスフィニル基、N-ブチルスルフィニル基等が挙げられ、中でも例えばN-メチルスルフィニル基、N-エチルスルフィニル基等が好適である。

【0057】低級アルキルスルホニル基とは、スルホニル基に上記の低級アルキル基が置換した基を示し、例えばNーメチルスルホニル基、Nーエチルスホニル基、Nープチルスルホニル基等が挙げられ、中でも例えばNーメチルスルホニル基、Nーエチルスルホニル基等が好適である。

【0058】低級アルキルスルホニルアミノ基とは、アミノ基に上記の低級アルキルスルホニル基がN-置換した置換基を示し、例えばN-メチルスルホニルアミノ基、N-エチルスホニルアミノ基等が挙げられ、中でも例えばN-メチルスルホニルアミノ基、N-エチルスルホニルアミノ基等が好適である。

【0059】低級アルコキシイミノ基とは、イミノ基に 上記の低級アルコキシ基が置換した置換基を示し、例え ばメトキシイミノ基、エトキシイミノ基、プロポキシイ ミノ基等が挙げられ、中でも例えばメトキシイミノ基、 エトキシイミノ基等が好適である。

【0060】低級アルケニル基としては、炭素数2ない し6個の直鎖状または分岐状のアルケニル基等が好まし く、例えばビニル基、1ープロペニル基、アリル基、イソプロペニル基、1ーブテニル基、3ープテニル基、1,3ープタンジエニル基、2ーペンテニル基、4ーペンテニル基、1ーヘキセニル基、3ーヘキセニル基、5ーヘキセニル基等が挙げられ、中でも例えば1ープロペニル基、アリル基、イソプロペニル基、1ープテニル基等が好適である。

【0061】低級アルキニル基としては、炭素数2ないし6個の直鎖状または分岐状のアルキニル基等が好ましく、例えば2ープロピニル基、2ーブチニル基、3ーブチニル基、2ーペンチニル基等が挙げられ、中でも例えば2ープロピニル基、2ープチニル基等が好適である。【0062】シクロ低級アルキル基としては、炭素数3ないし10個の単環ないし2環性のアルキル基等が好ましく、例えばシクロプロピル基、シクロペプチル基、シクロペンチル基、シクロペプチル基等が挙げられ、中でも例えばシクロペンチル基、シクロペプチル基、シクロペプチル基等がが適である。

【0063】アリール基としては、炭素数6ないし15 個よりなるアリール基が好ましく、例えばフェニル基、 ナフチル基等が挙げられ、中でも例えばフェニル基等が 好ましい。

【0064】芳香族複素環基としては、例えばイミダン リル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソイ ンドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリ ジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニ ル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピ リミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキ サリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、 ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジ ニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル基、ベン ゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリア ゾリル基、ベンゾフラニル基、チアソリル基、チアジア ゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザ ニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメ チレンジオキシフェニル基等が好ましく、中でも例えば イミダブリル基、イソオキサブリル基、イソキノリル 基、インドリル基、エチレンジオキシフェニル基、ピリ ジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル 基、キノリル基、ベンゾイミダゾリル基、チアゾリル 基、チエニル基等が好ましく、特にピリジル基、ピラゾ リル基等がより好適である。

【0065】脂肪族複素環基とは、単環または2もしくは3環からなる縮合環である脂肪族複素環基を示し、それらは飽和脂肪族複素環基であっても不飽和脂肪族複素環基であってもよい。具体的には、例えばイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル

基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基、テトラヒドロイソキノリニル基等が好ましく、中でも例えばイソキサソリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、テトラヒドロフラニル基、デトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基、テトラヒドロイソキノリニル基等が好ましく、特にイソキサゾリニル基、テトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基、テトラヒドロイソキノリニル基等がより好ましい。

【0066】アラルキル基としては、炭素数7~15個よりなるアラルキル基等が好ましく、具体的には例えばベンジル基、αーメチルベンジル基、フェネチル基、3ーフェニルプロピル基、1ーナフチルメチル基、2ーナフチルメチル基、αーメチル(1ーナフチル)メチル基、αーエチル(1ーナフチル)メチル基、αーエチル(2ーナフチル)メチル基、ジフェニルメチル基等、ジナフチルメチル基等が挙げられ、特に例えばベンジル基、αーメチルベンジル基、フェネチル基等が好ましい。

【0067】直鎖状又は分岐状の低級アルキレン基としては、炭素数 1 ないし6のアルキレン基等が好ましく、具体的には例えばメチレン基、エチレン基、プロピレン基、テトラメチレン基、ジメチルメチレン基、ジエチルメチレン基等が挙げられ、中でも例えばメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ジメチルメチレン基等が好適である。

【0068】スピロシクロ低級アルキル基としては、炭素数3ないし6個のスピロ環を形成するアルキル基等が好ましく、例えばスピロシクロプロピル基、スピロシクロプチル基、スピロシクロペンチル基、スピロシクロペンチル基等が挙げられ、中でも例えばスピロシクロペンチル基、スピロシクロペンチル基、スピロシクロペキシル基等が好適である。

【0069】Arとは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアソリル基、イソチアソリル基、オキサソリル基、インキサソリル基、ピラソリル基、ピロリル基、イミダソリル基、インドリル基、インインドリル基、キノリル基、インキノリル基、インインドリル基及びベンソオキサソリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基を示し、中でも例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアソリル基、ピラソリル基、イミダソリル基等が好ましく、特に例えばピリジル基、ピラソリル基等が好ましく。

【0070】当該含窒素複素芳香環基は、(1)低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級

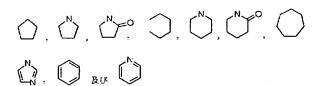
アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル 低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカ ルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アル キルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アル キルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級 アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、ア ミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級ア ルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ 低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級ア ルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群より選択される置換基並びに式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y 2-Rp(式中、Rpは、水素原子又は該置換基を適宜1 ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級ア ルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基 を適宜1ないし3個、さらには

【0071】 【化19】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しく は3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル 基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフ ラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、 モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、W<sub>1</sub>は、単結合、酸素原子、硫黄原子、S  $O, SO_2, NR_0, SO_2NR_0, N(R_0) SO_2NR_1$  $N(R_0)SO_2$ ,  $CH(OR_0)$ ,  $CONR_0$ , N $(R_q)$  CO, N  $(R_q)$  CONR<sub>r</sub>, N  $(R_q)$  COO,  $N(R_0)$  CSO,  $N(R_0)$  COS,  $C(R_0) = C$ 

 $R_r$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) N $R_{g}$ , OC (S)  $NR_{g}$ , SC (O), SC (O)  $NR_{g}$ 又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>a</sub>及びR<sub>r</sub>は、水素原 子若しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y 」及びYoは、同一又は異なって、単結合又は該2環性若 しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状 若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される 置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよ く、(2)低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級 アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シ アノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキ ルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カ ルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低 級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基 (以下、環上置換基と略す。) が結合する環上の炭素原 子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭 素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒にな

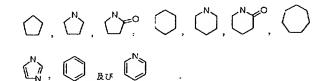
って、 【0072】 【化20】



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成することができ、(3)式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原

子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は 窒素原子とともに一緒になって、

【0073】 【化21】



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する ことができる。

【0074】ここで、(1)の置換基の形態を、詳しく 説明すると、具体的な置換基としては、(1-1)低級 アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ 基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低 級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロ キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル 低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカ ルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アル キルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アル キルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級 アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、ア ミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級ア ルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ 低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級ア ルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群より選択される置換基並びに (1-2) 式:Y  $_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $R_p$ は、水素原子又は低級ア ルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基 若しくはシクロ低級アルキル基、アリール基、芳香族複 素環基若しくは脂肪族複素環基、W」は、単結合、酸素 原子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>NR<sub>0</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>0</sub>、N  $(R_q) SO_2NR_r$ ,  $N(R_q) SO_2$ ,  $CH(OR_q)$ , CONR<sub>a</sub>, N (R<sub>a</sub>) CO, N (R<sub>a</sub>) CONR<sub>r</sub>, N  $(R_a)$  COO, N  $(R_a)$  CSO, N  $(R_a)$  COS,  $C(R_q) = CR_r, C \equiv C, CO, CS, OC(O),$ 

OC(O)NR $_{\bf q}$ 、OC(S)NR $_{\bf q}$ 、SC(O)、SC(O)NR $_{\bf q}$ 又はC(O)O(ここにおいて、R $_{\bf q}$ 及びR $_{\bf r}$ は、水素原子、該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、Y $_{\bf l}$ 及びY $_{\bf 2}$ は、同一又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す)で示される置換基からなる群から選択される置換基が挙げられ、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基が当該含窒素複素芳香環基に置換することができる。

【0075】(1-1)において、好適な置換基は、例えば低級アルキル基、水酸基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、出級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキルアミノ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミノ基等が挙げられ、特に例えば水酸基、ハロゲン原子、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、低級アルキルアミノ低級アルキル基等がより好ましい。

【0076】(1-2)の式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>p</sub>において、R<sub>p</sub>が低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基又はシクロ低級アルキル基、アリール基、芳香族複素環基若しくは脂肪族複素環基の場合、これらの各置換基は、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アル

カノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級 アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコ キシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカ ルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバ モイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、 ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級 アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級 アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級ア ルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低 級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキ ル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、 低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキ ルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級ア ルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低 級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基 を、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基が当該含 窒素複素芳香環基に置換することができる。

【0077】R<sub>p</sub>がシクロ低級アルキル基、アリール 基、芳香族複素環基又は脂肪族複素環基の場合、これら の各置換基は、上記置換基に加えて、

【0078】 【化22】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有することができる。

【0079】式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ において、W 」は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>N  $R_{g}$ ,  $SO_{2}NR_{g}$ ,  $N(R_{g})SO_{2}NR_{r}$ ,  $N(R_{g})S$  $O_2$ , CH  $(OR_q)$ , CONR<sub>q</sub>, N  $(R_q)$  CO, N  $(R_o)$  CONR<sub>r</sub>, N  $(R_o)$  COO, N  $(R_o)$  CS O, N (R<sub>g</sub>) COS, C (R<sub>g</sub>) =  $CR_r$ ,  $C \equiv C$ , C O, CS, OC (O), OC (O)  $NR_{a}$ , OC (S) NRg, SC (O), SC (O) NRg Xtc (O) O (ここにおいて、Ro及びRrは、水素原子若しくは低級 アルキル基、シクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ 基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバ モイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アル カノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ 低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級 アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコ キシ基、低級アルコキシカルポニル基、低級アルコキシ カルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ 低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級 アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級 アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバ モイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ 低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ 基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア

ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ 低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノ イルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、 低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ 基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜 1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリ ール基若しくはアラルキル基を示す)を示し、中でも例 えば酸素原子、硫黄原子、 $NR_q$ 、 $SO_2NR_q$ 、N $(R_q)$  SO<sub>2</sub>, CONR<sub>q</sub>, N  $(R_q)$  CO, N  $(R_q)$  $COO, C(R_0) = CR_r, OC(O), OC(O)N$ R<sub>o</sub>、C(O)O等が好ましく、特に例えばNR<sub>o</sub>、N  $(R_q)$  SO<sub>2</sub>, CONR<sub>q</sub>, N  $(R_q)$  CO, N  $(R_q)$ COO、OC(O)、C(O)O等が好ましい。 【0080】なお、W,中のR。及びR,は、水素原子若 しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水酸 基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル 基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す。該低 級アルキル基、該アリール基若しくは該アラルキル基 は、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルポキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル 基、ジ低級アルキルカルパモイル基、カルバモイルオキ シ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アル キルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルア

ミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、が低級アルキルアミノ低級アルキル基、リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルカニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換基を適宜1ないし3個有することができる。

【0081】式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ において、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す。該直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基は、上記の

【0082】 【化23】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を1個有することができる。

【0083】次に、(2)の置換基の形態を詳しく説明 すると、本置換基は、上記の含窒素複素芳香環基上の置 換基の内、例えば低級アルキル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモ イル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低 級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミ ノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ 基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホ ニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基等の置換基置が関与し、 これらの環上置換基が結合する環上の炭素原子、その隣 接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

【0084】 【化24】

からなる群より選択される5員ないし7員環を形成されたものである。

【0085】なお、該環上置換基としては、例えば低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルキル基、近級アルキル基、近級アルキル基、近級アルキル基、近級アルカノイルアミノ基等が好ましく、中でも、例えば低級アルカノイルオキシ

基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基等がより好ましい。

【0086】次に、(3)の置換基の形態を詳しく説明すると、本置換基は、式: $Y_1-W_1-Y_2-R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって形成された、

【0087】 【化25】

$$\bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc$$

$$\bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc$$

$$\bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc$$

$$\bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc, \bigcirc$$

からなる群より選択される5員ないし7員環等を意味する。

【0088】当該含窒素複素芳香環基の置換基又は形成 基は、(1)、(2)及び(3)の何れにおいても好ま しいが、好適な形態は、(1<sup>\*</sup>) 低級アルキル基、水酸 基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキ シ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル 基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、近低級アルキルスリイルアミノ基、アロイルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ基からなる群より選択される置換基並びに式:Y1a-W1a-Y2a-Rpa(式中、Rpaは、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さらには【0089】【化26】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しく は3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、インドリル基、エチレンジオキ シフェニル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノリル基、ベンゾイミダゾリ ル基、チアゾリル基、チエニル基及びトリアゾリル基か らなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソキ サゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピ リジル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラ ニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニ ル基、モルホリノ基及びテトラヒドロイソキノリニル基 からなる群より選択される脂肪族複素環基、Wiaは、酸 素原子、硫黄原子、NR<sub>qa</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>qa</sub>、N(R<sub>qa</sub>)  $SO_2$ ,  $CONR_{qa}$ ,  $N(R_{qa})$  CO,  $N(R_{qa})$  COO, C  $(R_{qa}) = CR_{ra}$ , OC (O), OC (O) NR ga又はC(O)O(ここにおいて、Rga及びRgaは、水 素原子、低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水酸 基、ハロゲン原子、ホルミル基、低級アルカノイルオキ シ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル 基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニ ルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカ ルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、 低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルア ミノ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロ イルアミノ基及び低級アルキルスルホニルアミノ基から なる群より選択される置換基又は該置換基を適宜1ない し3個有していてもよい、低級アルキル基、アリール基 若しくはアラルキル基を示す)、Y10及びY20は、同一 又は異なって、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮 合環を1個有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の 低級アルキレン基を示す) で示される置換基からなる群

から選択される置換基、 (2') 低級アルキル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 は級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルキルアミノ低級アルキル基、近級アルキルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群より選択される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、 酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

【0090】 【化27】

からなる群より選択される 5 負な $\sqrt{16}$  負債  $\sqrt{16}$  を形成する 含窒素複素芳香環基又は(3')式: $Y_{1a}-W_{1a}-Y_{2a}-R_{pa}$  (式中、 $Y_{1a}$ 、 $W_{1a}$ 、 $Y_{2a}$  及び $R_{pa}$  は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

【0091】 【化28】

からなる群より選択される5員ないし6員環であり、さらには、(1')、水酸基、ハロゲン原子、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基並びに式: $Y_{1b}-W_{1b}-Y_{2b}-R_{pb}$ (式中、 $R_{pb}$ は、水素原子又は該置換基を適宜 1 ないし 3 個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若しくは該置換基を適宜 1 ないし 3 個、さらには

[0092] [化29]

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しくは3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アルキル基、アリール基、ピリジル基及びピランリル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはインキサンリニル基、テトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、モルホリノ基及びテトラヒドロインキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、W<sub>1b</sub>は、N R<sub>qb</sub>、N (R<sub>qb</sub>) SO

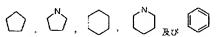
 $_{2}$ , CONR $_{qb}$ , N (R $_{qb}$ ) CO, N (R $_{qb}$ ) COO, OC(O)又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>ab</sub>及びR rbは、水素原子若しくは水酸基、ハロゲン原子、低級ア ルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級 アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基 及び低級アルキルアミノ低級アルキル基からなる群より 選択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有し ていてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはア ラルキル基を示す)、Y<sub>1b</sub>及びY<sub>2b</sub>は、同一又は異なっ て、単結合又は該2環性若しくは3環性の縮合環を1個 有していてもよい、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキ レン基を示す) で示される置換基からなる群から選択さ れる置換基、(2'') 低級アルカノイルオキシ基、ヒ ドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アル コキシカルボニル基及び低級アルキルアミノ低級アルキ ル基からなる群より選択される置換基が結合する環上の 炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基 上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一 緒になって、

[0093] [化30]

からなる群より選択される5員ない。6質度又有

(3'') 式:  $Y_{1b} - W_{1b} - Y_{2b} - R_{pb}$  (式中、 $Y_{1b}$ 、 $W_{1b}$ 、 $Y_{2b}$ 及び $R_{pb}$ は前記の意味を有する) で表される 置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は 窒素原子とともに一緒になって、

【0094】 【化31】



からなる群より選択される5員ないし6員環等が好適で ある。

【0095】 X及びZは、同一又は異なって、炭素原子若しくは窒素原子を示すか、適宜、結合する、 $R_1$ 又は  $R_2$ 及び/若しくは $R_3$ と一緒になって、CH又は窒素原子を示す。

【0096】Yは、CO、SO又はSO<sub>2</sub>を示す。 【0097】R<sub>1</sub>は、水素原子若しくは式:Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>は、水素原子又は該置換基を適宜 1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級 アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級アルキル 基、アリール基、イミダンリル基、インオキサンリル 基、インキノリル基、インインドリル基、インダンリル 基、インドリル基、インドリジニル基、インチアンリル 基、エチレンジオキシフェニル基、オキサンリル基、ピリダジニ

ル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル基、 ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル基、チ オナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、 ベンソイミダンリル基、ベンソオキサソリル基、ベンソ チアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル 基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピ ロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、 ベンソジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基 からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはイソ キサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロ ピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニ ル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル 基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリ ニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群よ り選択される脂肪族複素環基、W。は、単結合、酸素原 子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>、NR<sub>1</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>1</sub>、N  $(R_1) SO_2NR_u$ ,  $N(R_1) SO_2$ ,  $CH(OR_1)$ , CONR<sub>t</sub>, N (R<sub>t</sub>) CO, N (R<sub>t</sub>) CONR<sub>u</sub>, N (R<sub>t</sub>) COO, N (R<sub>t</sub>) CSO, N (R<sub>t</sub>) COS,  $C(R_v) = CR_r, C \equiv C, CO, CS, OC(O)$ OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O) , SC (O) NR、又はC (O) O (ここにおいて、R、及びR ..は、水素原子若しくは低級アルキル基、水酸基、シア ノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カル バモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級ア ルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シア ノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低 級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アル コキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキ シカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミ ノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低 級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低 級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカル ・バモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、 ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ 基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ 低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノ イルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、 低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ 基からなる群より選択される置換基又は該置換基を適宜 1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、アリ ール基若しくはアラルキル基を示す)、Ya及びYaは、 同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の 低級アルキレン基を示す) で示される置換基、又は低級 アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ 基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低 級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロ

キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル 低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカ ルボニル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アル キルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アル キルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級 アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、ア ミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級ア ルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ 低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級ア ルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群から選択される置換基並びに式: Ya-Wa-Y 4-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は、前記の意味を 有する)で示される置換基からなる群から選択される置 換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる 置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、 Xと共に窒素原子を形成する。

【0098】ここで、 $R_1$ の形態を、詳しく説明すると、 $R_1$ は、水素原子又は式: $Y_3$ - $W_2$ - $Y_4$ - $R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、適宜 1 ないし 3 個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成することが挙げられる。

【0099】式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ において、R 。は、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキ ニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、芳香族複 素環基又は脂肪族複素環基等であり、これらの各置換基 は、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルキルカルバモイル 基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキ シ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アル キルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルア ミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルア ンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミ ノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル 基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級 アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカ ノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィ ニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスル ホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキ シイミノ基からなる群より選択される置換基を適宜1ないし3個有することができる。なお、好ましい置換基群は、Ar上の置換基と同様に列挙することができる。

【0100】式: Y3-W2-Y4-R5において、W 2は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO2、NR  $_{\tau}$ ,  $SO_{2}NR_{\tau}$ ,  $N(R_{\tau})SO_{2}NR_{u}$ ,  $N(R_{\tau})S$  $O_2$ , CH (OR,), CONR, N (R,) CO, N  $(R_t)$  CONR<sub>u</sub>, N  $(R_t)$  COO, N  $(R_t)$  CS O, N (R<sub>t</sub>) COS, C (R<sub>v</sub>) =  $CR_r$ ,  $C \equiv C$ , C  $O, CS, OC (O), OC (O) NR_{t}, OC (S)$ NR、SC(O)、SC(O)NR、又はC(O)Oを 示す。ここにおいて、R<sub>t</sub>及びR<sub>u</sub>は、水素原子若しくは 低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニ トロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハ ロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバ モイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコ キシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ 基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、 低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモ イル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミ ノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アル キル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級ア ルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモ ニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロ イルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル 基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホ ニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシ イミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選 択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有して いてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラ ルキル基であり、該低級アルキル基、該アリール基又は 該アラルキル基の各置換基は、R。と同様に、置換基を 適宜1ないし3個有することができる。

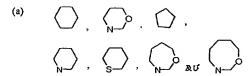
【0101】式:  $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ において、 $Y_3$ 及  $UV_4$ は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す。

【0102】R<sub>1</sub>の好ましい例は、例えば水素原子若しくは式:Y<sub>3a</sub>-W<sub>2a</sub>-Y<sub>4a</sub>-R<sub>5a</sub>(式中、R<sub>5a</sub>は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル基、低級アルケニル基、シクロ低級アルキル基、アリール基及びインドリル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しくはテトラヒドロピリジル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル基及びモルホリノ基からなる群より選択される脂肪族複素環基、W<sub>2a</sub>は、単結合、NR<sub>ta</sub>、CH(OR<sub>ta</sub>)、CONR<sub>ta</sub>、N(R<sub>ta</sub>)CO、N

(O) NR<sub>te</sub>又はC (O) O (ここにおいて、R<sub>tu</sub>及び Ruaは、水素原子、該置換基を適宜1ないし3個有して いてもよい、低級アルキル基、アリール基又はアラルキ ル基を示す)、Y30及びY40は、同一又は異なって、単 結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基又は 低級アルキル基、水酸基、カルバモイル基、低級アルカ ノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アル コキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル バモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、 アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキ ル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、低級アル カノイルアミノ基及びアロイルアミノ基からなる群から 選択される置換基並びに式:  $Y_{3a} - W_{2a} - Y_{4a} - R$ sa (式中、R<sub>sa</sub>、W<sub>2a</sub>、Y<sub>3a</sub>及びY<sub>4a</sub>は、前記の意味を 有する)で示される置換基からなる群から選択される置 換基であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる 置換基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、 Xと共に窒素原子を形成する場合が挙げられ、特に水素 原子若しくは式:Y<sub>3b</sub>-W<sub>2b</sub>-Y<sub>4b</sub>-R<sub>sb</sub>(式中、R<sub>sb</sub> は、水素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有してい てもよい、低級アルキル基、シクロ低級アルキル基及び アリール基、W<sub>2b</sub>は、単結合、、N (R<sub>tb</sub>) COO又は C (O) O (ここにおいて、R<sub>tb</sub>は、水素原子、該置換 基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル 基、アリール基又はアラルキル基を示す)、Y<sub>3b</sub>及びY 4bは、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若しくは分 枝状の低級アルキレン基又はヒドロキシ低級アルキル基 及び式:Y<sub>3b</sub>-W<sub>2b</sub>-Y<sub>4b</sub>-R<sub>sb</sub>(式中、R<sub>sb</sub>、W<sub>2b</sub>、  $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換 基からなる群から選択される置換基であって、適宜1な いし3個の同一若しくは異なる置換基を有してもよい低 級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒素原子を形成 する場合が挙げられる。

【0103】 $R_2$ 及び $R_3$ は、同一又は異なって、(i)独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、(i i)  $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が、 $R_1$ 及びXと共に一緒になって形成する、

[0104] [化32]



並びに 【0105】 【化33】

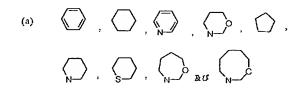
 $\stackrel{\text{(b)}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基に おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形 成するか、(iii)又は一緒になって、スピロシクロ 低級アルキル基、結合すること共にオキソ基を形成する か、若しくは結合するZ、R<sub>1</sub>及びXと共に窒素原子、 酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ 原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アル キル基、置換基を有していてもよいスピロシクロ低級ア ルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ 基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低 級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロ キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル 低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカ ルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級 アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アル キルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、 カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキ シ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ 基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、 トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル 基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキ ルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ 低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイル アミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、 低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミ ノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択さ れる置換基並びに式: Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>n</sub>(式中、 R<sub>p</sub>、W<sub>1</sub>、Y<sub>1</sub>及びY<sub>2</sub>は、前記の意味を有する)で示さ れる置換基からなる群から選択される置換基であって、 適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さらには、 適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有して もよいシクロ低級アルキル基、アリール基、イミダゾリ ル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソイン ドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジ ニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル 基、オキサゾリル基、、ピリジル基、ピラジニル基、ピ リミジニル基、ピリダジニル基、ピラソリル基、キノキ サリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、 ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジ ニル基、フェナジニル基、ベンソイミダソリル基、ベン ゾオキサゾリル基、ベンゾチアソリル基、ベンソトリア ソリル基、ベンソフラニル基、チアソリル基、チアジア

ソリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアソリル基、ベングジオキサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並びにイソキサソリニル基、インキサソリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリジニル

基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択される環と縮合していてもよい、

【0106】 【化34】



並びに

[0107]

【化35】

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成する。

【0108】ここで、 $R_2$ 及び $R_3$ を具体的に説明すると、(i)  $R_2$ 及び $R_3$ は、同一又は異なって、独立して置換基を担う場合、(ii)  $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が他の置換基と共に一緒になって置換基を形成し、形成された当該置換基と他方が一緒になってさらなる置換基を形成する場合及び(iii)  $R_2$ 及び $R_3$ が一緒になって置換基を形成したり、 $R_2$ 及び $R_3$ が他の置換基等と一緒になって置換基を形成したり、 $R_2$ 及び $R_3$ が他の置換基等と一緒になって置換基を形成したり、 $R_2$ 及び $R_3$ が他の置換基等と一緒になって置換基を形成する場合の何れの場合も本発明に包含される。

【0109】次に、 $R_2$ 及び $R_3$ の置換基の各態様について説明する。

(i)  $R_2$ 及び $R_3$ は、水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基又は式:  $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する) で示される置換基を意味し、同一でも異なってもよく、それぞれ依存することなく、独立している。

(ii)  $R_2$ 及び $R_3$ の何れか一方が、 $R_1$ 及びXと共に一緒になって

[0110]

【化36】

並びに

[0111]

【化37】

$$\stackrel{\text{(b)}}{\bigcirc}$$
  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{S}}{\bigcirc}$  ,  $\stackrel{\text{N}}{\bigcirc}$   $\stackrel{\text{N}}{\triangleright}$ 

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環を形成し、他方は、当該5員ないし8員環と一緒になって、当該環上の炭素原子若しくは窒素原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子と共に5員ないし7員環を形成することができる。(i i i ) $R_2$ 及び $R_3$ は、(i i i - 1)一緒になって、スピロシクロ低級アルキル基を形成するか、(i i i - 2)結合するZと共にオキソ基を形成するか、(i i i - 3)結合するZと共にオキソ基を形成するか、(i i i - 3)結合するZ、 $R_1$ 及びXと共に、窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよい

[0112]

【化38】

(a) 
$$\bigcirc$$
 ,  $\bigcirc$  ,

【化39】

並びに 【0113】

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成することができる。

【0114】当該飽和若しくは不飽和の5員ないし8員 環基は、低級アルキル基、置換基を有していてもよいス ピロシクロ低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲ ン原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、 ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオ キシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキ ル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル 基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニ ルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキル カルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキル カルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオ キシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アル キルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ 低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、 ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキ ルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ 基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級 アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキ ルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒ ドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる 群から選択される置換基並びに式: Y,-W,-Y2-Rn (式中、R<sub>p</sub>、W<sub>1</sub>、Y<sub>1</sub>及びY<sub>2</sub>は、前記の意味を有す る) で示される置換基からなる群から選択される置換基 であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を 有することができる。

【0115】なお、スピロシクロ低級アルキル基の置換 基としては、例えば低級アルキル基、低級アルコキシ 基、ヒドロキシ低級アルキル基、アリール基等が挙げら れ、中でも例えば低級アルキル基、低級アルコキシ基等 が好ましい。

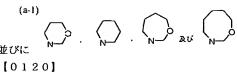
【0116】当該飽和若しくは不飽和の5員ないし8員 環基は、さらには、シクロ低級アルキル基、アリール 基、イミダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリ ル基、イソインドリル基、インダゾリル基、インドリル 基、インドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジ オキシフェニル基、オキサゾリル基、、ピリジル基、ピ ラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾ リル基、キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソ インドリル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル 基、ナフチリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダ ゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル 基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾ リル基、チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、 フリル基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオ キサニル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群 より選択される芳香族複素環基並びにイソキサゾリニル 基、イソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、 イミダゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラ ヒドロピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、 ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラ ヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基 からなる群より選択される脂肪族複素環基からなる群よ り選択される環と縮合することができる。

【0117】この縮合環は、適宜1ないし3個の同一若 しくは異なる置換基を有することができる。具体的な置 換基は、Ar上の置換基と同様のものを例示することがで きる。

【0118】 $R_2$ 及び $R_3$ は、(i)、(ii) 及び (ii) 及び (iii) の何れにおいても好ましいが、好適な形態は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:  $Y_{3a}-W_{2a}-Y_{4a}-R_{5a}$  (式中、 $R_{5a}$ 、 $W_{2a}$ 、 $Y_{3a}$ 及び $Y_{4a}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、 $R_{2a}$ 及び $R_{3a}$ の何れか一方が、 $R_{1a}$ 及び $X_{2a}$ と共に一緒になって形成する、

[0119]

【化40】



【0120】 【化41】

からなる群より選択される飽和の5員ないし8員環基に おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形 成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキ ル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若しく は結合するZa、Ra及びXaと共に窒素原子、酸素原子 及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1 種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、 置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル 基、水酸基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキ シ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低 級アルキル基、低級アルキルカルパモイル基、低級アル キルカルバモイルオキシ基、低級アルキルアミノ基、ジ 低級アルキルアミノ基、アミノ低級アルキル基、低級ア ルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低 級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基及びアロイル アミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y  $_{1a}-W_{1a}-Y_{2a}-R_{pa}$  (式中、 $R_{pa}$ 、 $W_{1a}$ 、 $Y_{1a}$ 及びY2aは、前記の意味を有する) で示される置換基からなる 群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の 同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の 同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級ア ルキル基、アリール基、ピリジル基及びピラゾリル基か らなる群より選択される芳香族複素環基並びにピペリジ ニル基及びピロリジニル基からなる群より選択される脂 防族複素環基からなる群より選択される環と縮合してい てもよい、

【0121】 【化42】

並びに

[0122]

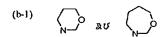
【化43】

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし8員環基を形成する場合が挙げられる。

【0123】中でも、 $R_{2b}$ 及び $R_{3b}$ は、同一又は異なって、独立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式: $Y_{3b}$   $-W_{2b}$   $-Y_{4b}$   $-R_{sb}$  (式中、 $R_{sb}$ 、 $W_{2b}$ 、 $Y_{3b}$ 及び $Y_{4b}$ は、前記の意味を有する)で示される置換基であるか、 $R_{2b}$ 及び $R_{3b}$ の何れか一方が、 $R_{1b}$ 及び $X_b$ と共に一緒になって形成する、

[0124]

(化44)



並びに

[0125]

【化45】

からなる群より選択される的私の5 量ないし7 量環基に おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7員環形 成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキ ル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若しく は結合するZb、Rlb及びXbと共に窒素原子、酸素原子 及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1 種若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、 置換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル 基、ヒドロキシ低級アルキル基及び低級アルコキシカル ボニル基からなる群から選択される置換基並びに式: Y 1b-W<sub>1b</sub>-Y<sub>2b</sub>-R<sub>pb</sub> (式中、R<sub>pb</sub>、W<sub>1b</sub>、Y<sub>1b</sub>及びY 2bは、前記の意味を有する)で示される置換基からなる 群から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の 同一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の 同一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級ア ルキル基、アリール基並びにピペリジニル基及びピロリ ジニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基から なる群より選択される環と縮合していてもよい、

[0126] 【化46】

並びに

[0127]

【化47】

からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員ないし7員環基を形成する場合が好ましい。

【0128】R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、同一又は異なって、水素原 子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式:Ya  $-W_2-Y_4-R_s$  (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記 の意味を有する) で示される置換基又は低級アルキル 基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイ ル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノ イルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級 アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アル キル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ 基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカル ボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級 アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アル キルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アル キルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級 アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、ア ミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級ア ルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ 低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、低級ア ルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ 基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基か らなる群から選択される置換基並びに式:Y3-W2-Y 4-R。(式中、R。、Wo、Ya及びYaは前記の意味を有 する) で示される置換基からなる群から選択される置換 基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基 を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若し くはアラルキル基を示す。

【0129】ここで、 $R_4$ 及び $R_5$ の形態を、詳しく説明すると、 $R_4$ 及び $R_5$ は、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しくは式: $Y_3-W_2-Y_4-R_s$ (式中、 $R_s$ 、 $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は前記の意味を有する)で示される置換基又は置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す。

【0130】該低級アルキル基、該アリール基又は該ア ラルキル基は、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換 基を有することができる。

【0131】置換基の具体例としては、例えば低級アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシ

カルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ 低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級 アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級 アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバ モイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ 低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ 基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ 低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノ イルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、 低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ 基からなる群から選択される置換基並びに式: Y3-W2 -Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は前記の意味 を有する) で示される置換基からなる群から選択される 置換基が挙げられる。

【0132】式

[0133]

【化48】

は、単結合又は二重結合を示す。当該式に関与する、 Z、  $R_1$ 、  $R_2$ 、  $R_3$ 及びXの種類により、何れの結合を とることができる。

【0134】次に、本発明に係る活性成分である一般式 (1)の化合物について説明する。

【0135】一般式(1)

[0136]

【化49】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
A_{f}
\end{array}$$
(I)

[式中、Ar、X、Y、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式

[0137]

【化50】

は前記の意味を有する。] の化合物は、良好なCdk4及び/又はCdk6阻害作用を有するが、中でも、一般式 (I-a)

[0138]

【化51】

4a、R<sub>5a</sub>及び式 【0139】 【化52】

は前記の意味を有する。〕の化合物が好適であり、特に 一般式 (I − b)

[0140] [化53]

[式中、A  $r_b$ 、 $X_b$ 、 $Y_b$ 、 $Z_b$ 、 $R_{1b}$ 、 $R_{2b}$ 、 $R_{3b}$ 、 $R_{4b}$ 、 $R_{5b}$ は及び式

【0141】 【化54】

は、前記の意味を有する。] の化合物が好ましい。 【 0 1 4 2】なお、一般式 (I-p) 【 0 1 4 3】 【 化 5 5】

[式中、 $Ar_p$ は、適宜置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、 $X_p$ は、炭素原子(CH)又は窒素原子、 $R_{1p}$ は、水素原子又は適宜置換基を有してもよい低級アルキル基、 $R_{2p}$ は、水素原子又はオキソ基(結合する炭素原子と共にカルボニル基を形成する)を示すか、又は結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及び $X_p$ と共に窒素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種もしくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい、飽和もしくは不飽和の5員もしくは6員環基を形成し、 $R_{4p}$ 及び $R_{5p}$ は、同一又は異なって、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基又は適宜置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリール基もしくはアラルキル基を示す]で表される化合物は、一般式

(1) の化合物に包含され、良好なCdk4及び/又はCdk6阻害作用を示す。

【0144】以下、一般式(I-p)の化合物について説明すると、Arpは、例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾリル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、インキノリル基、ベンゾチアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基であり、中

でも例えばピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル 基、ピリダジニル基、チアソリル基、ピラゾリル基及び イミダソリル基からなる群から選択される含窒素複素芳 香環基が好ましく、特に例えばピリジル基及びピラソリ ル基からなる群から選択される含窒素複素芳香環基が好 ましい。

【0145】 $R_{2p}$ が結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及びXと共に形成する飽和もしくは不飽和の5員又は6員環基の具体例としては、

【0146】 【化56】

又は 【0147】 【化57】

等が挙げられる。

【0148】一般式 (I-p) の化合物の内、Arp又 は $R_{2p}$ が結合する炭素原子、 $R_{1p}$ 及び $X_p$ と共に形成す る飽和もしくは不飽和の5員もしくは6員環基の置換基 が、低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホル ミル基、低級アルカノイル基、ヒドロキシ低級アルキル 基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、 低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級 アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル 基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイル オキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミ ノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ 基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキ ル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アル キルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニ オ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイ ルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル 基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミ ノ基、低級アルコキシイミノ基並びに式:Y<sub>1p</sub>-W-Y 2p-Rpp [式中、Rppは、水素原子又は適宜置換基を有 していてもよい、低級アルキル基、シクロ低級アルキル 基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、アリール

基、芳香族復素環基もしくは脂肪族複素環基、Wは、単 結合、酸素原子、硫黄原子、スルフィニル基、スルホニ ル基、NR<sub>qp</sub>、SO<sub>2</sub>NR<sub>qp</sub>、N (R<sub>qp</sub>) SO<sub>2</sub>NR<sub>rp</sub>、  $N(R_{qp})SO_2$ ,  $CH(OR_{qp})$ ,  $CONR_{qp}$ , N $(R_{qp})$  CO, N  $(R_{qp})$  CONR<sub>rp</sub>, N  $(R_{qp})$  CO O, N  $(R_{qp})$  CSO, N  $(R_{qp})$  COS, C  $(R_{qp})$  $=CR_{rp}$ ,  $C\equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC(O)  $NR_{qp}$ , OC (S)  $NR_{qp}$ , SC (O), SC (O) NR<sub>op</sub>又はC (O) O (ここにおいて、R<sub>op</sub>及び Rmは、水素原子、適宜置換していてもよい、低級アル キル基、アリール基又はアラルキル基を示す)、 Y10 及びY<sub>2p</sub>は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状もし くは分枝状の低級アルキレン基を示す] からなる群から 選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又 は異なる置換基を有していてもよい化合物は良好な化合 物である。

【0149】また、一般式(1)

[0150]

【化58】

$$\begin{array}{c} R_{1} \\ X=Z \\ R_{3} \\ R_{4} \\ R_{5} \end{array} \qquad \begin{array}{c} R_{2} \\ R_{3} \\ R_{4} \\ R_{5} \end{array} \qquad \begin{array}{c} H \\ N \\ A_{f} \end{array} \qquad \begin{array}{c} (I) \\ \end{array}$$

[式中、Ar、X、Y、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式

[0151]

【化59】

は前記の意味を有する。」の化合物中、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>及びー HNCONH-Arは、ベンゼン環部分であれば、何れ の置換位置においても置換することができる。

【0152】従って、一般式(1)の化合物は、一般式(I-1)

[0153]

【化60】

[式中、Ar、X、Y、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式

[0154]

【化61】

<u>---</u> は前記の意味を有する] の化合物、一般式 (I-2) 【0155】

【化62】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_2 \\
X = Z \\
R_3 \\
R_4 \\
R_5 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3 \\
H \\
N \\
A'
\end{array}$$
(1-2)

[式中、Ar、X、Y、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式

[0156]

【化63】

は前記の意味を有する]の化合物、一般式(I − 3) 【0 1 5 7】

【化64】

$$\begin{array}{c} R_1 \\ X = Z \\ X = Z \\ R_3 \\ \vdots \\ R_5 \\ \vdots \\ R_5 \end{array} \qquad (I-3)$$

[式中、Ar、X、 $^{\circ}$ 、Z、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> 及び式

[0158]

【化65】

は前記の意味を有する] の化合物及び一般式 (I-4) 【0159】

【化66】

[式中、A r 、X 、Y 、Z 、R  $_1$  、R  $_2$  、R  $_3$  、R  $_4$  、R  $_5$  及び式

[0160]

【化67】

は前記の意味を有する] の化合物から構成され、これらの化合物の中で、一般式 (I-1) の化合物が好適である。

【0161】一般式(1)の化合物の医薬として許容される塩としては、医薬上許容される慣用的なものを意味し、置換基として存在する場合の、カルボキシル基または側鎖上の塩基または酸性残基における塩類を挙げることができる。

【0162】該カルボキシル基または酸性残基における 塩基性付加塩としては、例えばアルカリ金属である例え ばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩の他; 例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ土類金属塩;例えばアンモニウム塩;例えばトリメチルアミン塩、ドリエチルアミン塩、ジンクロへキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、ジェタノールアミン塩、デタノールアミン塩、デカーの脂肪族アミン塩;例えばピリジン塩、ピコリン塩、キノリン塩等のででは、インギルアンセニウム塩、デトラメチルアンモニウム塩、ベンジルトリブチルアンモニウム塩、ベンジルトリオクチルアンモニウム塩、テトラエチルアンモニウム塩、ボンジルトリブチルアンモニウム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩、デーカム塩等の第4級アンモニウム塩;アルギニウム塩、リジン塩等の塩基性アミノ酸塩等が挙げられる。

【0163】側鎖上の塩基における酸付加塩としては、例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩、りん酸塩、炭酸塩、炭酸水素塩、過塩素酸塩等の無機酸塩;例えば酢酸塩、プロピオン酸塩、乳酸塩、マレイン酸塩、アスコルビン酸塩、酒石酸塩、りんご酸塩、くえん酸塩、アスコルビン酸塩等の有機酸塩;例えばメタンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩等のスルホン酸塩;例えばアスパラギン酸塩、グルタミン酸塩等の酸性アミノ酸塩等が挙げられる。

【0164】一般式(1)の化合物の医薬として許容される無毒性エステルとしては、該カルボキシル基における医薬上許容される慣用的なものを意味する

【0165】以下に、本発明の一般式(1)の化合物 中、好適な化合物例について言及するが、後述する実施 例化合物を含めて、好適な化合物群は、N'- (ピロリ ジノ [2, 1-b] イソインドリンー4ーオン-8ーイ ル) -N- (5- (2-オクチルアミノメチル) ピラソ ールー3-イル) ウレア (563の化合物)、N'-(ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン -8-イル) -N- (5- (2-メチル-4, 4-ジメ チルペンチルアミノメチル) ピラゾールー3ーイル) ウ レア (564の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1 -b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(5-メトキシインダン-2-イルアミノメチ ル) ピラゾールー3ーイル) ウレア (581の化合 物)、N'-(ピロリジノ[2, 1-b]イソインドリ ン-4-オン-8-イル) -N- (5- (2-メチルイ ンダン-2-イルアミノメチル) ピラソール-3-イ ル) ウレア (589の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b]  $\frac{1}{2}$   $\frac{1$ -N- (5-(5-クロロインダン-2-イルアミノメ チル) ピラゾールー3ーイル) ウレア (595の化合 物)、N'-(ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリ ン-4-オン-8-イル) -N- (5-(6-メチルピ リジン-2-イル) ピラゾール-3-イル) ウレア (6

05の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イ ソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(ピ ロリジン-2-イル) ピラゾール-3-イル) ウレア (611の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (5 - (t -ブチルアミノメチル)ピラゾール-3-イル) ウレア (662の化合物)、N'- (ピロリジノ「2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(ピラゾロ [5, 4-b] ピリジン-3-イル) ウレア (613の化合物)、N'- (ピロリジノ[2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(1-ヒドロキシメチルシクロペンチルアミノメ チル) ピラゾールー3ーイル) ウレア (572の化合 物)、N'-(ピロリジノ [2, 1-b]-4-オキソ イソインドリン-8-イル) -N-(5-(N-tープ チルーNーメチルーアミノメチル) ピラゾールー3ーイ ル) ウレア (596の化合物)、N'~ (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-ベンジル-1, 2, 5, 6-テトラ ヒドロピリジンー4ーイル) ピリジンー2ーイル) ウレ ア(254の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4 - (N-ベンジル-4-ピペリジル) ピリジン-2-イ ル) ウレア (255の化合物) 、N' - (ピロリジノ [2, 1-b]  $\frac{1}{2}$ -N-(4-(N-4)) - 1, 2, 5, 6-7-7ヒドロピリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレ ア (256の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4 - (N-ベンジル-3-ピペリジル) ピリジン-2-イ ル) ウレア (257の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] - 4-オキソイソインドリン-8-イ ル) -N-(4-(1, 2, 5, 6-テトラヒドロピリ ジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン -8-イル) -N- (4- (N-アセチル-3-ピペリ ジル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'- (ピロリジ ノ[2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イ  $(\mu)$  -N-(ピペリジノ[3, 4-c] ピリジン-6-イル) ウレア (317の化合物)、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル)  $-N-(P^{2}p^{2})$  [3, 4-c]  $P^{2}$ ル) ウレア、N'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソイ ンドリンー4ーオン-8ーイル) -N- (4- (シクロ ヘキシルアミノエチル) ピリジン-2-イル) ウレア、 -オン-8-イル) -N- (4-(N-シクロヘキシル ピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア (180の化合物)、N'-(ピロリジノ[2, 1b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N- (4

- (N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリジン-2 -イル) ウレア (165の化合物)、N'- (N-シク ロペンチルー3ーメチルイソインドリンー1ーオンー4 -イル) -N- (ピリジン-2-イル) ウレア (428 の化合物)、N' - (3 - t - 7) テルイソインドリノ [3, 2-b] オキサゾリジン-4-オン-8-イル) -N-(4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル)ピ リジン-2-イル) ウレア (526の化合物)、N'-(2-メチルイソインドリノ [3, 2-b] ペルヒドロ (4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリジン -2-イル) ウレア (541の化合物) 及びN'- (イ ソインドリノ [2, 3-b] ペルヒドロー1, 4-メタ ノー6, 11a-ベンゾキサジン-11-オン-7-イ ル) N- (ピリジン-2-イル) ウレア (476の化合 物)等であり、中でも例えばN'- (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(2-オクチルアミノメチル) ピラゾールー3-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ[2, 1-b]イソ インドリン-4-オン-8-イル) -N- (5-(2-メチルー4, 4ージメチルペンチルアミノメチル) ピラ ゾールー3ーイル) ウレア、N'- (ピロリジノ[2. 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イル) -N-(5-(5-メトキシインダン-2-イルアミノメチ ル) ピラゾールー3ーイル) ウレア、N'- (ピロリジ ノ [2, 1-b] イソインドリン-4-オン-8-イ (N-N-(5-(2-)) カースタン・2ーイルアミ ノメチル) ピラゾールー3-イル) ウレア、N'- (ピ ロリジノ[2,1-b]イソインドリン-4-オン-8 ーイル) -N- (5-(5-クロロインダン-2-イル アミノメチル) ピラゾールー3-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリン-4-オン -8-4ル) -N-(4-(N-ベンジル-1, 2,5, 6ーテトラヒドロピリジン-4-イル) ピリジン- $2-4\nu$ )  $9\nu$ , N'-("""") [2, 1-b] イソインドリンー4ーオンー8ーイル) -N- (4-(N-ベンジルー4ーピペリジル) ピリジンー2ーイ ル) ウレア、N'-(ピロリジノ[2, 1-b]イソイ ンドリン-4-オン-8-イル)-N-(ピペリジノ (ピロリジノ [2, 1-b] イソインドリンー4-オン -8-イル) -N-(4-(N-シクロヘキシルピロリ ジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'-(ピロリジノ[2, 1-b] イソインドリンー4-オン -8-イル) -N-(4-(N-ベンジルピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、N'- (3t-ブチルイソインドリノ [3, 2-b] オキサゾリジ ン-4-オン-8-イル) -N- (4- (N-ベンジル ピロリジン-3-イル) ピリジン-2-イル) ウレア、 N'-(2-メチルイソインドリノ[3, 2-b]ペル

ヒドロー1、3ーオキサジン-5ーオン-9ーイル)ー N-(4-(Nーベンジルピロリジン-3ーイル)ピリジン-2ーイル)ウレア及びN'-(イソインドリノ[2、3-b]ペルヒドロ-1、4ーメタノ-6、11aーベンゾキサジン-11ーオン-7ーイル)N-(ピリジン-2ーイル)ウレア等が特に好ましい。
【0166】次に、本発明に係る一般式(I)の化合物

の製造方法について説明する。 【0167】一般式(I)の化合物は、以下の製造法

【0167】一般式(1)の化合物は、以下の製造法A、製造法B又は製造法Cにより製造することができる。

【0168】製造法A 一般式(1)の化合物は、一般式(111) 【0169】

【化68】

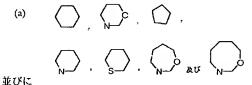
R<sub>10</sub> F<sub>20</sub> X=Z R<sub>30</sub> NH<sub>2</sub> (III)

[式中、X及び2は、同一又は異なって、炭素原子若し くは窒素原子を示すか、適宜、結合する、R<sub>10</sub>又はR<sub>20</sub> 及び/若しくは $R_{30}$ と一緒になって、CH又は窒素原 子、Yは、CO、SO又はSO $_2$ 、 $R_{10}$ は、水素原子若 しくは式: Y<sub>30</sub>-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>s0</sub> (式中、R<sub>s0</sub>は、水 素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよ い、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニ ル基、シクロ低級アルキル基、アリール基、イミダソリ ル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イソイン ドリル基、インダゾリル基、インドリル基、インドリジ ニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフェニル 基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリ ミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、キノキサ リニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリル基、ジ ヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフチリジニ ル基、フェナジニル基、ベンソイミダゾリル基、ベンゾ オキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾ リル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、チアジアゾ リル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニ ル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチ レンジオキシフェニル基からなる群より選択される芳香 族複素環基若しくはイソキサゾリニル基、イソキサゾリ ジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダソリジニル 基、テトラヒドロフラニル基、ピペラジニル基、ピペリ ジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、モルホリノ 基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒドロイソキ ノリニル基からなる群より選択される脂肪族複素環基、 W<sub>20</sub>は、単結合、酸素原子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>、  $NR_{to}$ ,  $SO_2NR_{to}$ ,  $N(R_{to})SO_2NR_{uo}$ ,  $N(R_{to})$  $_{\tau 0}$ ) SO<sub>2</sub>, CH (OR $_{\tau 0}$ ), CONR $_{\tau 0}$ , N (R $_{\tau 0}$ )

CO, N  $(R_{10})$  CONR<sub>10</sub>, N  $(R_{10})$  COO, N  $(R_{t0})$  CSO, N  $(R_{t0})$  COS, C  $(R_{v0})$  = CR  $_{ro}$ , C  $\equiv$  C, CO, CS, OC (O), OC (O) NR  $_{t0}$ , OC (S) NR $_{t0}$ , SC (O) , SC (O) NR $_{t0}$ 又はC(O)O(ここにおいて、R<sub>to</sub>及びR<sub>uo</sub>は、水素 原子若しくは低級アルキル基、保護されていてもよい水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されて いてもよいカルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル 基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、 保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シア ノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、保護されてい てもよいカルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボ ニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アル コキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル バモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、保護されて いてもよいアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級ア ルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護 されていてもよいアミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシ イミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群より選 択される置換基又は該置換基を適宜1ないし3個有して いてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラ ルキル基を示す)、Y30及びY40は、同一又は異なっ て、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン 甚を示す)で示される置換基、又は低級アルキル基、保 護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、 ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、カル バモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級ア ルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ 低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル 基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニ ルアミノ基、低級アルコキシカルポニルアミノ低級アル キル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキル カルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキル カルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオ キシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキル アミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキル アンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルア ミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキ ル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低

級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アル カノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフ イニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルス ルホニルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイ ミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択 される置換基並びに式:Y<sub>30</sub>-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>s0</sub>(式 中、R<sub>so</sub>、W<sub>2o</sub>、Y<sub>3o</sub>及びY<sub>4o</sub>は、前記の意味を有す る) で示される置換基からなる群から選択される置換基 であって、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換 基を有してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと 共に窒素原子を形成し、R<sub>20</sub>及びR<sub>30</sub>は、同一又は異な って、独立して水素原子、保護されていてもよい水酸 基、低級アルキル基、低級アルコキシ基若しくは式:Y 30-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>s0</sub> (式中、R<sub>s0</sub>、W<sub>20</sub>、Y<sub>30</sub>及びY 40は、前記の意味を有する)で示される置換基である か、R<sub>20</sub>及びR<sub>30</sub>の何れか一方が、R<sub>10</sub>及びXと共に一 緒になって形成する、

【0170】 【化69】



【0171】

おいて、他方が結合して、環上の炭素原子若しくは窒素 原子、当該環上の環上置換基に含まれる、炭素原子、酸 素原子及び/又は窒素原子とともに5員ないし7負環形 成するか、又は一緒になって、スピロシクロ低級アルキ ル基、結合すること共にオキソ基を形成するか、若しく は結合するZ、Rio及びXと共に窒素原子、酸素原子及 び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種 若しくはそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置 換基を有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、 保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原 子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキシル基、 カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低 級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよいヒドロ キシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級 アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ低級アル キル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ 基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカル ボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級 アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アル キルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アル

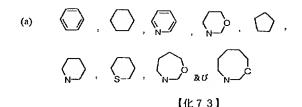
キルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイ ルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、低級アル キルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アル キルアンモニオ基、保護されていてもよいアミノ低級ア ルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級 アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアン モニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、ア ロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキ ル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスル ホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、保護され ていてもよいヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイ ミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Y10  $-W_{10}-Y_{20}-R_{p0}$  (式中、 $R_{p0}$ は、水素原子又は該置 換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキ ル基、低級アルケニル基若しくは低級アルキニル基若し くは該置換基を適宜1ないし3個、さらには

【0172】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しく は3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル基、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル 基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンソオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾフ ラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、 モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、Wioは、単結合、酸素原子、硫黄原子、S O,  $SO_2$   $NR_{00}$ ,  $SO_2NR_{00}$ , N  $(R_{00})$   $SO_2NR$  $_{r0}$ , N ( $R_{q0}$ ) SO<sub>2</sub>, CH (OR<sub>q0</sub>), CONR<sub>q0</sub>,  $N(R_{q0})$  CO,  $N(R_{q0})$  CONR<sub>r0</sub>,  $N(R_{q0})$  C OO, N  $(R_{q0})$  CSO, N  $(R_{q0})$  COS, C  $(R_{a0}) = CR_{r0}, C \equiv C, CO, CS, OC (O)$ OC (O)  $NR_{00}$ , OC (S)  $NR_{00}$ , SC (O), S C (O) NR<sub>ao</sub>又はC (O) O (ここにおいて、R<sub>ao</sub>及

びRroは、水素原子若しくは低級アルキル基、シクロ低 級アルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ 基、ハロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカ ルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アル カノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されてい てもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキ ル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカル ボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、 低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級 アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボ ニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル 基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキ シ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アル キルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよいアミ ノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ 基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていても よいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級ア ルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ 低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノ イルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイルア ミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル基、 低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルア ミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基及び 低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置換 基又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、 低級アルキル基、アリール基若しくはアラルキル基を示 す)、Y10及びY20は、同一又は異なって、単結合又は 該2環性若しくは3環性の縮合環を1個有していてもよ い、直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される置換基からなる群から選択される置換基であ って、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基、さら には、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を 有してもよいシクロ低級アルキル基、アリール基、イミ ダゾリル基、イソオキサゾリル基、イソキノリル基、イ ソインドリル基、インダブリル基、インドリル基、イン ドリジニル基、イソチアゾリル基、エチレンジオキシフ ェニル基、オキサゾリル基、、ピリジル基、ピラジニル 基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、ピラゾリル基、 キノキサリニル基、キノリル基、ジヒドロイソインドリ ル基、ジヒドロインドリル基、チオナフテニル基、ナフ チリジニル基、フェナジニル基、ベンゾイミダゾリル 基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、ベン ゾトリアゾリル基、ベンゾフラニル基、チアゾリル基、 チアジアゾリル基、チエニル基、ピロリル基、フリル 基、フラザニル基、トリアゾリル基、ベンゾジオキサニ ル基及びメチレンジオキシフェニル基からなる群より選 択される芳香族複素環基並びにイソキサソリニル基、イ ソキサゾリジニル基、テトラヒドロピリジル基、イミダ ゾリジニル基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロ ピラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリ

ジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロ キノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からな る群より選択される脂肪族複素環基からなる群より選択 される環と縮合していてもよい、 【0173】 【化72】



並びに 【0174】



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員な いし8員環基を形成し、R40及びR50は、同一又は異な って、水素原子、ハロゲン原子、保護されていてもよい 水酸基、保護されていてもよいアミノ基若しくは式:Y 30-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>so</sub> (式中、R<sub>so</sub>、W<sub>20</sub>、Y<sub>30</sub>及びY 40は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級ア ルキル基、シアノ基、ニトロ基、保護されていてもよい カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されて いてもよいヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アル キル基、ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、保護されていてもよい アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミ ノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、保護されていて もよいアミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級 アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、ト リ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカ ノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイル アミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル 基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ ルアミノ基、保護されていてもよいヒドロキシイミノ基 及び低級アルコキシイミノ基からなる群から選択される 置換基並びに式: Y<sub>30</sub>-W<sub>20</sub>-Y<sub>40</sub>-R<sub>s0</sub> (式中、 R<sub>s0</sub>、W<sub>20</sub>、Y<sub>30</sub>及びY<sub>40</sub>は前記の意味を有する) で示 される置換基からなる群から選択される置換基であっ て、適宜1ないし3個の同一又は異なる置換基を有して いてもよい、低級アルキル基、アリール基若しくはアラ

ルキル基を示し、式 【0175】 【化74】

は、単結合又は二重結合を示す]で表される化合物と、 一般式 (1V) 【0176】

【化75】

(IV)

[式中、Aroは、ピリシル基、ピリミジニル基、ピラ ジニル基、ピリダジニル基、チアゾリル基、イソチアゾ リル基、オキサゾリル基、イソキサゾリル基、ピラゾリ ル基、ピロリル基、イミダソリル基、インドリル基、イ ソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ベンゾ チアゾリル基及びベンゾオキサゾリル基からなる群から 選択される含窒素複素芳香環基であって、(1)低級ア ルキル基、保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハ ロゲン原子、ニトロ基、保護されていてもよいカルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイ ル基、低級アルカノイルオキシ基、保護されていてもよ いヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、 ハロ低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコ キシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルア ミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカ ルパモイルオキシ基、保護されていてもよいアミノ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低 級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミ

ノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ 基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低 級アルキルスルホニルアミノ基、保護されていてもよい ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からな る群より選択される置換基並びに式:Y10-W10-Y20 - R<sub>p0</sub> (式中、R<sub>p0</sub>、W<sub>10</sub>、Y<sub>10</sub>及びY<sub>20</sub>は、前記の意 味を有する) で示される置換基からなる群から選択され る置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異なる 置換基を有していてもよい含窒素複素芳香環基、(2) 低級アルキル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイ ルオキシ基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アル キル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、カル バモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アル コキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ 基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル基、

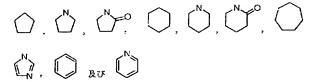
低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモ イル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカルバモ イルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、保護されていてもよいアミ ノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル 基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級ア ルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルア ミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルフィニル 基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ ルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル 基からなる群より選択される置換基(以下、保護されて いてもよい環上置換基と略す。) が結合する環上の炭素 原子、その隣接する炭素原子並びに当該保護されていて もよい環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒 素原子とともに一緒になって、

【0177】 【化76】

からなる群より選択される保護されていてもよい5 員ないし7 員環を形成する合窒素複素芳香環基又は(3)式:  $Y_{10}-W_{10}-Y_{20}-R_{p0}$ (式中、 $Y_{10}$ 、 $W_{10}$ 、 $Y_{20}$  及び $R_{p0}$ は前記の意味を有する)で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当

該置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子と ともに一緒になって、

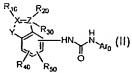
[0178] 【化77】



からなる群より選択される保護されていてもよい5員ないし7員環を形成する含窒素複素芳香環基を示す]で表される化合物とを反応させ、一般式(II)

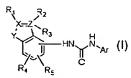
【0179】 【化78】

【化79】



[式中、Ar<sub>0</sub>、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式 【0180】 は、前記の意味を有する]の化合物とし、適宜保護基を 除去することにより、一般式(1)

[0181] 【化80】



【式中、Arは、ピリジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアソリル基、イソチアソリル基、オキサソリル基、イソキサソリル基、ピラソリル基、ピロリル基、イミダソリル基、インドリル基、インインドリル基、キノリル基、イソキノリル基からなる群から選

択される含窒素複素芳香環基であって、(1) 低級アル キル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、 カルボキシル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ 低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボ ニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アル コキシカルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル バモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、 低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ 低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低 級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミ ノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級ア ルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ 基、低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級ア ルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低 級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及 び低級アルコキシイミノ基からなる群より選択される置 換基並びに式:Y<sub>1</sub>-W<sub>1</sub>-Y<sub>2</sub>-R<sub>n</sub>(式中、R<sub>n</sub>は、水 素原子又は該置換基を適宜1ないし3個有していてもよ い、低級アルキル基、低級アルケニル基若しくは低級ア ルキニル基若しくは該置換基を適宜1ないし3個、さら には

【0182】 【化81】

からなる群より選択される部分構造を含む2環性若しく は3環性の縮合環を有していてもよい、シクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサソリル基、 ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジ ニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリル 基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンソチアソリル基、ベンソトリアソリル基、ベンソフ ラニル基、チアソリル基、チアジアソリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、

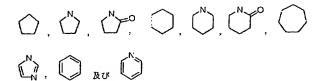
モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基、W」は、単結合、酸素原子、硫黄原子、S  $O_{s} SO_{2} NR_{q}$ ,  $SO_{2}NR_{q}$ ,  $N(R_{q}) SO_{2}NR_{r}$ ,  $N(R_q)SO_2$ ,  $CH(OR_q)$ ,  $CONR_q$ , N $(R_g)$  CO, N  $(R_g)$  CONR<sub>r</sub>, N  $(R_g)$  COO,  $N(R_g)$  CSO,  $N(R_g)$  COS,  $C(R_g) = C$  $R_r$ ,  $C \equiv C$ , CO, CS, OC (O), OC (O) N $R_{g}$ , OC (S)  $NR_{g}$ , SC (O), SC (O)  $NR_{g}$ 又はC(O)O(ここにおいて、Ro及びRuは、水素原 子若しくは低級アルキル基、シクロ低級アルキル基、水 酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシ ル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基。 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、Y 1及びYoは、同一又は異なって、単結合又は該2環性若 しくは3環性の縮合環を1個有していてもよい、直鎖状 若しくは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される 置換基からなる群から選択される置換基であって、適宜 1ないし3個の同一又は異なる置換基を有していてもよ い含窒素複素芳香環基、(2)低級アルキル基、低級ア ルカノイル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ 低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボ ニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アル コキシカルポニルアミノ低級アルキル基、低級アルキル カルバモイル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カル パモイルオキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ 基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル

アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基及び低級アルカノイルアミジノ低級アルキル基からなる群より選択される置換基

(以下、環上置換基と略す。) が結合する環上の炭素原子、その隣接する炭素原子並びに当該環上置換基上の炭素原子、酸素原子及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

[0183]

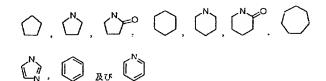
【化82】



からなる群より選択される5 員ないし7 員環を形成する 含窒素複素芳香環基又は(3)式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_p$ (式中、 $Y_1$ 、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する) で表される置換基が結合する環上の炭素原子、その隣接

する炭素原子並びに当該置換基上の炭素原子、酸素原子 及び/又は窒素原子とともに一緒になって、

【0184】 【化83】



からなる群より選択される5員ないし7員環を形成する 含窒素複素芳香環基、R<sub>1</sub>は、水素原子若しくは式:Y<sub>3</sub> -W2-Y4-Rs(式中、Rsは、水素原子又は該置換基 を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アルキル 基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、シクロ低級 アルキル基、アリール基、イミダソリル基、イソオキサ ゾリル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダ ゾリル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチア ゾリル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル 基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリ ダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノリ ル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリル 基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジニ ル基、ベンゾイミダゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、ベンソトリアソリル基、ベンソフ ラニル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、チエニル 基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリアゾリ ル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシフェ ニル基からなる群より選択される芳香族複素環基若しく はイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テトラ ヒドロピリジル基、イミダソリジニル基、テトラヒドロ フラニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、ピロリ ジニル基、ピロリニル基、モルホリノ基、テトラヒドロ キノリニル基及びテトラヒドロイソキノリニル基からな る群より選択される脂肪族複素環基、W。は、単結合、 酸素原子、硫黄原子、SO、SO。、NR,、SO。N  $R_t$ ,  $N(R_t) SO_2NR_u$ ,  $N(R_t) SO_2$ , CH (O  $R_{t}$ ), CONR<sub>t</sub>, N (R<sub>t</sub>) CO, N (R<sub>t</sub>) CONR

", N (R,) COO, N (R,) CSO, N (R,) CO  $S, C(R_v) = CR_v, C \equiv C, CO, CS, OC$ (O), OC (O) NR, OC (S) NR, SC (O)、SC (O) NR、又はC (O) O (ここにおい て、R,及びR,は、水素原子若しくは低級アルキル基、 水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキ シル基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイ ル基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アル キル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、 カルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群より選択される置換基又は該 置換基を適宜1ないし3個有していてもよい、低級アル キル基、アリール基若しくはアラルキル基を示す)、 Y 3及びY4は、同一又は異なって、単結合又は直鎖状若し

くは分枝状の低級アルキレン基を示す) で示される置換 基、又は低級アルキル基、水酸基、シアノ基、ハロゲン 原子、ニトロ基、カルボキシル基、カルバモイル基、ホ ルミル基、低級アルカノイル基、低級アルカノイルオキ シ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル 基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、 カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルア ミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ低級アルキル 基、低級アルキルカルバモイル基、ジ低級アルキルカル バモイル基、カルバモイルオキシ基、低級アルキルカル バモイルオキシ基、ジ低級アルキルカルバモイルオキシ 基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキル アミノ基、トリ低級アルキルアンモニオ基、アミノ低級 アルキル基、低級アルキルアミノ低級アルキル基、ジ低 級アルキルアミノ低級アルキル基、トリ低級アルキルア ンモニオ低級アルキル基、低級アルカノイルアミノ基、 アロイルアミノ基、低級アルカノイルアミジノ低級アル キル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルス ルホニル基、低級アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロ キシイミノ基及び低級アルコキシイミノ基からなる群か ら選択される置換基並びに式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ (式 中、R<sub>c</sub>、W<sub>o</sub>、Y<sub>o</sub>及びY<sub>o</sub>は、前記の意味を有する)で 示される置換基からなる群から選択される置換基であっ て、適宜1ないし3個の同一若しくは異なる置換基を有 してもよい低級アルキル基であるか、又は、Xと共に窒 素原子を形成し、R。及びR。は、同一又は異なって、独 立して水素原子、水酸基、低級アルキル基、低級アルコ キシ基若しくは式: $Y_3 - W_2 - Y_4 - R_s$ (式中、 $R_s$ 、  $W_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、前記の意味を有する)で示される 置換基であるか、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>の何れか一方が、R<sub>1</sub>及び Xと共に一緒になって形成する、

【0185】 【化84】

(a) 
$$\bigcirc$$
 ,  $\bigcirc$  .  $\bigcirc$  .

並びに

【0186】 【化85】

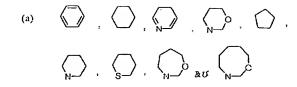
するZ、R、及びXと共に窒素原子、酸素原子及び硫黄 原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しく はそれ以上包含してもよく、低級アルキル基、置換基を 有していてもよいスピロシクロ低級アルキル基、水酸 基、シアノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、カルボキシル 基、カルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル 基、低級アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキ ル基、シアノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カ ルボキシ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル 基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 低級アルコキシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカ ルボニルアミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモ イル基、ジ低級アルキルカルバモイル基、カルバモイル オキシ基、低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級 アルキルカルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキ ルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキ ルアンモニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキル アミノ低級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アル キル基、トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、 低級アルカノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級ア ルカノイルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスル フィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル スルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アル コキシイミノ基からなる群から選択される置換基並びに 式:  $Y_1 - W_1 - Y_2 - R_D$  (式中、 $R_D$ 、 $W_1$ 、 $Y_1$ 及び $Y_2$ は、前記の意味を有する)で示される置換基からなる群 から選択される置換基であって、適宜1ないし3個の同 一又は異なる置換基、さらには、適宜1ないし3個の同 一若しくは異なる置換基を有してもよいシクロ低級アル キル基、アリール基、イミダゾリル基、イソオキサゾリ ル基、イソキノリル基、イソインドリル基、インダゾリ ル基、インドリル基、インドリジニル基、イソチアゾリ ル基、エチレンジオキシフェニル基、オキサゾリル 基、、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピ・ リダジニル基、ピラゾリル基、キノキサリニル基、キノ リル基、ジヒドロイソインドリル基、ジヒドロインドリ ル基、チオナフテニル基、ナフチリジニル基、フェナジ ニル基、ベンゾイミダソリル基、ベンゾオキサゾリル 基、ベンゾチアゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベン ソフラニル基、チアソリル基、チアジアソリル基、チェ ニル基、ピロリル基、フリル基、フラザニル基、トリア ゾリル基、ベンゾジオキサニル基及びメチレンジオキシ フェニル基からなる群より選択される芳香族複素環基並 びにイソキサゾリニル基、イソキサゾリジニル基、テト ラヒドロピリジル基、イミダゾリジニル基、テトラヒド ロフラニル基、テトラヒドロピラニル基、ピペラジニル 基、ピペリジニル基、ピロリジニル基、ピロリニル基、 モルホリノ基、テトラヒドロキノリニル基及びテトラヒ ドロイソキノリニル基からなる群より選択される脂肪族 複素環基からなる群より選択される環と縮合していても

よい、

【化86】

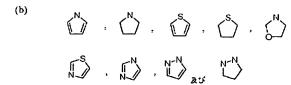
【化87】

[0187]



並びに

[0188]



からなる群より選択される飽和若しくは不飽和の5員な いし8員環基を形成し、 $R_4$ 及び $R_5$ は、同一又は異なっ て、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基若しく は式: Y<sub>3</sub>-W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub> (式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及び Y』は前記の意味を有する)で示される置換基又は低級 アルキル基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、カ ルバモイル基、ホルミル基、低級アルカノイル基、低級 アルカノイルオキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、シ アノ低級アルキル基、ハロ低級アルキル基、カルボキシ 低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコ キシカルボニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルア ミノ低級アルキル基、低級アルキルカルバモイル基、ジ 低級アルキルカルバモイル基、カルバモイルオキシ基、 低級アルキルカルバモイルオキシ基、ジ低級アルキルカ ルバモイルオキシ基、アミノ基、低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、トリ低級アルキルアンモ ニオ基、アミノ低級アルキル基、低級アルキルアミノ低 級アルキル基、ジ低級アルキルアミノ低級アルキル基、 トリ低級アルキルアンモニオ低級アルキル基、低級アル カノイルアミノ基、アロイルアミノ基、低級アルカノイ ルアミジノ低級アルキル基、低級アルキルスルフィニル 基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニ ルアミノ基、ヒドロキシイミノ基及び低級アルコキシイ ミノ基からなる群から選択される置換基並びに式:Ya -W<sub>2</sub>-Y<sub>4</sub>-R<sub>s</sub>(式中、R<sub>s</sub>、W<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>は前記 の意味を有する) で示される置換基からなる群から選択 される置換基であって、適宜1ないし3個の同一又は異 なる置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アリ ール基若しくはアラルキル基を示し、X、Y、2及び式 [0189]

は、前記の意味を有する] の化合物とすることによっ

【化88】

て、製造することができる。

【0190】また、一般式(1)の化合物は一般式(111)の化合物に対し、例えばトリクロロアセチル化又はpーニトロフェノキシカルボニル化を行った後、一般式(VI)の化合物と反応させることによっても製造することができる。

【0191】一般式(III)の化合物と一般式(IV)の化合物との反応は、一般式(III)の化合物1モルに対して、一般式(IV)の化合物を好ましくは概ね1モル用いて行われる。

【0192】また、一般式(111)の化合物に対するトリクロロアセチル化又はpーニトロフェノキシカルボニル化は一般式(11I)の化合物1モルに対して、対応するハロゲン化物を1~5モル、好ましくは概ね1モル用いて行われる。次いで、得られた一般式(11I)の化合物のトリクロロアセチル化物又はpーニトロフェノキシカルボニル化物1モルに対し、一般式(V1)の化合物を1~5モル、好ましくは概ね1モル用いて反応を行う。

【0193】反応は、通常、例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、又はそれらの混合溶媒等不活性溶媒中で行われる。

【0194】反応温度は、使用される原料化合物に応じて適宜選択されるが、通常、0℃から反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20~100℃である。

【0195】反応時間は、通常、20分~24時間、好ましくは1時間~4時間で完結するが、適宜増減することができる。

【0196】なお、一般式 (111) の化合物及び一般式 (1V) の化合物において例えば水酸基、アミノ基、カルボキシル基等の官能基又は当該官能基を含む例えばヒドロキシ低級アルキル基、アミノ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基等の置換基が存在する場合、当

該水酸基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシ低級アルキル基、アミノ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基等の置換基を、適宜、水酸基の保護基、アミノ基の保護基、カルボキシル基の保護基で保護した後に反応を行うことが好ましい。反応終了後に得られた一般式(11)の化合物の当該保護基を除去することにより、一般式(1)の化合物を製造することができる。

【0197】水酸基の保護基としては、例えばtertーブチルジメチルシリル基、tertーブチルジフェニルシリル基等の低級アルキルシリル基;例えばメトキシメチル基、2ーメトキシエトキシメチル基等の低級アルコキシメチル基;例えばベンジル基、pーメトキシベンジル基等のアラルキル基;例えばホルミル基、アセチル基等のアシル基等が挙げられ、特にtertーブチルジメチルシリル基、アセチル基等が好ましい。

【0198】アミノ基の保護基としては、例えばベンジル基、pーニトロベンジル基等のアラルキル基;例えばホルミル基、アセチル基等のアシル基;例えばエトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基等の低級アルコキシカルボニル基;例えばベンジルオキシカルボニル基、pーニトロベンジルオキシカルボニル基等が挙げられ、特にpーニトロベンジル基、tertーブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基等が好ましい。

【0199】カルボキシル基の保護基としては、例えばメチル基、エチル基、tertーブチル基等の低級アルキル基;例えばベンジル基、p-メトキシベンジル基等のアラルキル基等が挙げられ、特にメチル基、エチル基、ベンジル基等が好ましい。

【0200】保護基の除去はその種類及び化合物の安定性により異なるが、文献記載の方法[プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス(Protective Groups in Organic Synthesis)、T. W. グリーン(T. W. Greene)著、John Wiley & Sons社(1981)年参照】又はそれに準ずる方法に従って、例えば酸又は塩基を用いる加溶媒分解、水素化金属錯体等を用いる化学的還元又はパラジウム炭素触媒、ラネーニッケル触媒等を用いる接触還元等により行うことができる。

【0201】一般式(1)の化合物が2環性の縮合環基を形成するときの1例に挙げられる例えば $R_2$ 及び $R_3$ が Zと共にオキソ基を形成する化合物、即ち一般式

(1')

[0202]

【化89】

[式中、Ar、X、Y、R<sub>1</sub>、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、前記の意 味を有する] の化合物は、

【0203】一般式(IV)

[0204]

【化90】

[0205]

【化91】

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ X \\ \hline \\ R_{4c} \\ R_{60} \end{array} NH_2 \qquad (III')$$

[式中、X、Y、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物とを反応させて、一般式(II'-a)

[0206]

【化92】

[式中、 $Ar_0$ 、X、Y、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する] の化合物とし、適宜保護基を除去することにより製造することができる。各工程の反応条件は、製造法Aと同様に行うことができる。

【0207】なお、この製造法は $R_2$ 及び $R_3$ が水素原子、アルキル基又はアルコキシ基である化合物の製造にも適用することができる。

【0208】製造法B

一般式(I)の化合物は、一般式(V)

[0209]

【化93】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $X-Z$   $R_{30}$   $CON_3$   $(V)$   $R_{40}$   $R_{50}$ 

[式中、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及 び式

[0210]

【化94】

は、前記の意味を有する]で表される化合物と一般式 (VI)

 $H_2N - A r_0$ 

[式中、 $Ar_0$ は、前記の意味を有する] で表される化 合物とを反応させ、一般式(11)

[0211]

【化95】

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ X = Z \\ R_{30} \\ \end{array} \\ HN \\ HN \\ Ar_{0} \\ HN \\ Ar_{0} \\ HN \\ R_{40} \\ \end{array}$$

[式中、Ar<sub>0</sub>、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、 R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、

R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式

[0212]

【化96】

は、前記の意味を有する] の化合物とし、適宜保護基を 除去することにより、一般式 (1)

[0213]

【化97】

$$\begin{array}{c}
R_{2} \\
X=Z \\
R_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_{2} \\
R_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
A_{r}
\end{array}$$
(I)

[式中、Ar、X、Y、Z、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 及び式

[0214]

【化98】

は、前記の意味を有する]の化合物とし、製造すること ができる。

【0215】本製造法の工程は、製造法Aの一般式

(1) の化合物及び一般式 (11) の化合物を製造する 工程の方法に準じて行うことができる。

【0216】製造法C

の化合物及びギャニフテルの反応性誘導体を、適宜な長の存

【化103】

[式中、X、Y、Z、 $T_{10}$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ ,  $R_{40}$ 、 R<sub>50</sub>、R<sub>60</sub>、式

本製造法は、一般式 (I) において、Arがピラゾリル 基である化合物の製造方法である。即ち、一般式 (VI I)

[0217]

【化99】

[式中、 L は、 保護されていてもよい他の官能基に変換 可能な官能基を有する反応性置換基、Tioは、単結合又 は適宜、保護された置換基を有していてもよい、直鎖状 若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香 族複素環基、脂肪族複素環基若しくはアラルキル基を含 む変換可能な官能基を有するAroを示す]の化合物と 一般式(VIII)

 $H_2N-NH-R_{60}$ (VIII)

[式中、R<sub>60</sub>は、水素原子又はアミノ基の保護基を示 す]の化合物を反応させて、一般式 (IX)

[0218]

【化100】

$$H_2N = \bigcap_{i=1}^{R_{00}} I$$

[式中、T<sub>10</sub>、R<sub>60</sub>及びLは、前記の意味を有する] の 化合物とし、該化合物、一般式 (111)

[0219]

【化101】

$$R_{40}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及 び式

[0220]

【化102】

[0221] 【化104】

及びしは、前記の意味を有する]の化合物とした後、置 換基しの変換反応及び/又は保護基を除去することによ り、一般式(I'')

[0222]

【化105】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
X = Z - R_3 \\
Y \\
R_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
N \\
N \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
N \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \\
N \\
N \\
\end{array}$$

[式中、 $T_1$ は、単結合又は直鎖状若しくは分枝状の低級アルキレン基、アリール基、芳香族複素環基、脂肪族複素環基若しくはアラルキル基を含む変換可能な官能基を有する $A_{T_1}$ Qは、 $W_1-Y_2-R_p$ を示し(ここで、 $W_1$ 、 $Y_2$ 及び $R_p$ は前記の意味を有する)、X、Y、Z、R、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 及び式

[0223]

【化106】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。

【0224】一般式(VII)の化合物と一般式(VII)の化合物とを反応させて、一般式(IX)の化合物を製造する反応は、一般式(VII)の化合物1モルに対し、一般式(VIII)の化合物1モルないし過剰モル、好ましくは2~3モルを、例えばエタノール、ブタノール等のアルコール中で反応させることにより行うことができる。用いる一般式(VIII)の化合物が酸との塩である場合、例えばトリエチルアミン等の塩基を一般式(VIII)の化合物1モルに対し2~5モル、好ましくは2~3モルの存在下、一般式(VIII)の化合物の遊離体を生成させることが好ましい。

【0225】反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは50℃~150℃であり、反応時間は、通常、1時間~48時間、好ましくは2時間~24時間である。

【0226】一般式(IX)の化合物、一般式(III)の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を、適宜塩基の存在下に反応させて、一般式(X)の化合物を製造する反応は、一般式(IX)の化合物1モルに対し、一般式(III)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。ギ酸エステルの反応性誘導体は、一般式(IX)の化合物1モルに対し1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを、塩基はギ酸エステルの反応性誘導体に対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。なお、ギ酸エステルの反応性誘導体とは、アミドカルボン酸エステルを生成しうるものであれば、特に限定されないが、具体的には例えばクロロギ酸pーニトロフェニル、クロロギ酸メチル等が挙げられる。

【0227】反応は通常、不活性溶媒中で行われ、当該 不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホル ム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、 テトラヒドロフラン等のエーテル類;例えばベンゼン、 トルエン等の芳香族炭化水素類;例えばジメチルホルム アミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶 媒、又はその混合溶媒等が挙げられる。

【0228】反応温度は、一般式(1X)の化合物とギ酸エステルの反応性誘導体との反応では、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは1時間~24時間である。この反応が完結した後、一般式(111)の化合物と反応させる段階においては、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは50℃~100℃である。

【0229】さらに一般式(X)の化合物に金属錯体を 触媒としてカルボキシル基を導入し、常法に従って例え ばアミド体、エステル体等に誘導化した後、必要に応じ て水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除 去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式 (1'')の化合物を製造することができる。

【0230】また、一般式(X)の化合物は、一般式(IX)の化合物、一般式(III)の化合物及びギ酸エステルの反応性誘導体を使用する方法に代えて、例えば一般式(III)の化合物を活性炭存在下においてジホスゲンと反応させイソシアネートとした後、一般式(IX)の化合物と反応させることによっても製造することができる。

【0231】反応は、通常不活性溶媒中で行われ、当該 不活性溶媒としては例えばテトラヒドロフラン等が挙げ られる。

【0232】反応に用いる各試薬の量は、一般式(II I) の化合物1モルに対し、ジホスゲンを1モルないし 過剰モル、好ましくは1モルであり、活性炭は5g、一 般式(IX)の化合物は1モルないし過剰モル、好まし くは1モルである。

【0233】反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは30℃~100℃である。

【0234】反応時間は、通常、30分~24時間、好ましくは30分~6時間である。

【0235】一般式(X)の化合物中、他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基しを変換する工程は、例えばRが芳香環でLがハロゲン原子である場合、パラジウム錯体を触媒として、ホスフィン配位子及び塩基の存在下、一般式(X)の化合物と一酸化炭素とを例えばメタノール、エタノール等のアルコール溶媒中で反応させて、一般式(X)のエステルを生成した後、塩基性条件下で当該エステルを加水分解する方法が適用できる。

【0236】他の官能基に変換可能な官能基を有する反応性置換基とは、例えば、水酸基、アミノ基、カルボキシル基、エステル基、ハロゲン原子等の置換基が挙げられる。

【0237】反応に用いる各試薬の量は、一般式(X)の化合物1モルに対し、例えば酢酸パラジウム等のパラジウム錯体及び例えば1,1ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン等のホスフィン配位子をそれぞれ5~50重量%、好ましくは10~20重量%を用い、また例えば炭酸水素ナトリウム等の塩基は一般式(X)の化合物1モルに対し、2モル~10モル、好ましくは2モル~3モル用いる。

【0238】反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは50℃~100℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは5時間~24時間である。

【0239】このようにして製造されたカルボン酸をさらに変換する方法は、後述するArの置換基の変換方法と同様に行うことができる。

【0240】反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護 基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般 式(1'') の化合物を製造することができる。

【0241】保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

【0242】次に、一般式(I)の化合物のAr上の置換基の変換方法を説明する。

【0243】 Ar は、前述したように、各種の置換基を有することができる。例えば製造法A及び製造法Bに示すように、当初の原料化合物に所望の置換基を導入したものを使用すれば、所望の化合物を製造することができる。しかしながら、反応性、収率等を向上させるため、例えば $-T_1-OR_7$ (ここにおいて、 $R_7$ は、水酸基の保護基、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を有する一般式(11)の化合物を製造した後、更に官能基の変換反応を行ったり(変換法A)、或いは一般式(11)の化合物のウレア部分を保護し、次いで所望の置換基を導入するため、例えば以下の変換法Bないし変換法Hに示すように各種変換反応を行うことができる。

#### 【0244】変換法A

本変換法は、当該ウレア部分を保護せずにAr上の官能 基の変換を行う方法である。各種の変換方法は、例えば 一般式 (II-c)

[0245] 【化107]

[式中、Ar<sub>co</sub>は、置換基:-T<sub>1</sub>-OR<sub>7</sub>(ここにおい て、R<sub>7</sub>及びT<sub>1</sub>は前記の意味を有する)を含む前記のA r<sub>0</sub>を示し、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R <sub>50</sub>及び式

[0246]

【化108】

は、前記の意味を有する] の化合物を出発物質として、 一般式 (1 I - d)

[0247]

【化109】

$$\begin{array}{c} R_{13} & R_{26} \\ X = Z - R_{33} & HN \\ & & & \\ R_{40} & R_{50} & \\ \end{array}$$

[式中、 $Ar_{do}$ は、置換基: $-T_1$ -OH(ここにおいて、 $T_1$ は前記の意味を有する)含む前記の $Ar_0$ を示し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【0~2~4~8】

【化110】

は、前記の意味を有する] の化合物としたり、一般式 (II-d) の化合物を有機合成化学においてよく知られた、アルコールをアミンへ変換する各種の合成方法を 利用して、一般式 (II-e)

[0249]

【化111]

[式中、 $Ar_{e0}$ は、置換基:  $-T_1$ - $NH_2$ (ここにおいて、 $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を示し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【0~2~5~0】

【化112】

は、前記の意味を有する] の化合物とする等が挙げられる。

【0251】水酸基の保護基の除去法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

【0252】アルコールをアミンへ変換する各種の合成 方法及び反応条件としては、例えばアソジカルボン酸ジ エチルエステル、トリフェニルホスフィン及びフタルイ ミド(又はジフェニルリン酸アジド)を用いる、いわゆ る光延反応を行うか、又はトリエチルアミン等の塩基の 存在下、塩化メタンスルホニル等のスルホニル化剤でス ルホニル化し、次いで塩基の存在下、フタルイミド(又 はアジ化ナトリウム)を作用させた後、得られたフタルイミド体(又はアジド体)をヒドラジンで処理(又は選元)する方法等が好ましい。

【0253】上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、 当該不活性溶媒としては、前記光延反応では、例えばテトラとドロフラン、クロロホルム、ジメトキシエタン、 ベンゼン、トルエン等が、またスルホニル化及びフタル イミド (又はアジ化ナトリウム)を作用させる反応においては、例えば塩化メチレン、クロロホルム、テトラヒドロフラン、ベンゼン、酢酸エチル、ジメチルホルムアミド等が挙げられる。

【0254】また、ヒドラジンによるフタルイミド基の除去反応では、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等が、さらにアジド体の還元反応において水素化金属錯体を用いる場合、例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類を、トリフェニルホスフィン等でホスフィン還元を行う場合、例えば含水テトラヒドロフラン等を、接触還元による還元では、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等を使用することが好ましい。

【0255】使用される試薬の量は、例えば前記光延反 応では、一般式(II-d)の化合物1モルに対し、ア ゾジカルボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフ ィン及びフタルイミド(又はジフェニルリン酸アジド) がそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モ ルである。また、スルホニル化後、フタルイミド (又は アジ化ナトリウム)を反応させる反応では、一般式 (1 I-d) の化合物1モルに対し、スルホニル化剤が1モ ルないし過剰モル、好ましくは1~3モルであり、この 際使用される塩基はスルホニル化剤に対し、1モルない し過剰モル、好ましくは1~3モルである。次段階のフ タルイミド (又はアジ化ナトリウム) を反応させる反応 では、スルホニル化剤1モルに対し、フタルイミド及び 塩基又はアジ化ナトリウムを1モルないし過剰モル、好 ましくは1~5モル使用する。ヒドラジンによるフタル イミド基の除去反応では、フタルイミド体1モルに対 し、ヒドラジンが1モルないし過剰モル、好ましくは1 ~10モルであり、アジド体の水素化金属錯体又はトリ フェニルホスフィンによる還元反応では、アジド体1モ ルに対し、還元剤が1モルないし過剰モル、好ましくは 1~2モルである。

【0256】前記光延反応では、反応温度は、通常、一70℃~100℃、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~24時間である。ヒドラジンによるフタルイミド基の除去反応の場合、反応温度は、通常、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~100℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~24時間である。アジド体を還元してアミン体へ変換する反応では、還元剤として水素化金属

錯体を用いる場合、反応温度は、通常、-70℃~150℃、好ましくは-20℃~50℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは10分間~10時間であり、また還元剤としてトリフェニルホスフィンを用いる場合、反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは30℃~100℃であり、反応時間は、通常、10分間~48時間、好ましくは30℃~50℃であり、反応時間は、通常、0℃~100℃、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、10分間~48時間、好ましくは10分間~24時間である。

【0257】反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護 基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般 式 (II-e) の化合物を製造することができる。

【0258】一般式 (II-d) の化合物の中で、一般式 (II-d<sub>1</sub>)

[0259]

(化113)

[式中、 $Ar_{a1}$ は、置換基: $-T_1$ -CH ( $R_{a1}$ ) -O H (ここにおいて、 $R_{a1}$ は、水素原子、適宜、保護された置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アラルキル基、芳香環基、複素芳香環基又は窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい飽和若しくは不飽和の脂肪族環基を意味し、 $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0260]

【化114】

は、前記の意味を有する] で表される化合物について、 酸化反応を行い、一般式 ( $II-d_0$ )

[0261]

【化115】

[式中、 $Ar_{d2}$ は、置換基:  $-T_1-C$  (= O)  $-R_{d1}$  (ここにおいて、 $R_{d1}$ 及び $T_1$ は前記の意味を有する) を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

【0262】 【化116】

は、前記の意味を有する] の化合物とした後、還元的ア ミノ化を行い、一般式 ( I I - d<sub>3</sub>)

[0263]

【化117】

[式中、 $Ar_{d3}$ は、置換基: $-T_1-CH(R_{d1})-N$   $R_{d2}R_{d3}$ (ここにおいて、 $R_{d2}$ 及び $R_{d3}$ は、どちらか一方が水素原子、又は同一若しくは異なって、適宜、保護された置換基を有していてもよい、低級アルキル基、アラルキル基、芳香環基、複素芳香環基若しくは窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子からなる群から選択されるヘテロ原子を1種若しくはそれ以上包含してもよく適宜置換基を有していてもよい飽和若しくは不飽和の脂肪族環基を意味し、 $R_{d1}$ 及び $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

【0264】 【化118】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。

【0265】一般式  $(II-d_1)$  の化合物を酸化して一般式  $(II-d_2)$  の化合物を合成する反応は、合成上一般によく知られた酸化反応を適用することができる.

【0266】一般式( $II-d_2$ )の化合物と $R_{d2}R_{d3}$  NH(式中、 $R_{d2}$ 及び $R_{d3}$ は前記の意味を有する)で表される化合物との還元的アミノ化反応は、一般式( $II-d_2$ )の化合物1モルに対し、 $R_{d2}R_{d3}$ NHを1モルないし過剰モル、好ましくは3~5モル用い、還元剤として、例えば水素化ホウ素ナトリウム又は水素化トリアセトキシホウ素ナトリウム等を1モルないし過剰モル、好ましくは3~5モル用い、必要に応じてモレキュラーシーブス3Aを一般式( $II-d_2$ )の化合物の重量の3倍量を加えて行う。

【0267】反応は、通常不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、クロロホルム、メタノール又はこれらの混合溶媒等が好ましい。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~60℃である。

【0268】一般式 ( $II-d_1$ ) の化合物から一般式 ( $II-d_2$ ) の化合物を経て、一般式 ( $II-d_3$ ) の 化合物を合成する工程は、変換法Bに示すようにウレア

部分を保護した後においても同様に行うことができる。【0269】このようにして得られた一般式(11-c)の化合物、一般式(11-d)の化合物及び一般式(11-e)の化合物は、適宜保護基を除去することにより、一般式(1)の化合物を製造することができる。なお、保護基の除去方法は当該保護基の種類及び目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うことができる。

## 【0270】変換法B

本製造法は、当該ウレア部分を保護した後、変換を行う 方法である。一般式 (X1)

[0271]

【化119】

$$\begin{array}{c|c}
R_{10} & R_{20} \\
X = Z & R_{30} \\
X = Z & R_{40} & R_{60}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & A_{fcc} & (XI)$$

[式中、A r  $_{CO}$ 、X、Y、Z、R  $_{10}$ 、R  $_{20}$ 、R  $_{30}$ 、R  $_{40}$ 、R  $_{50}$ 及び式

[0272]

【化120】

は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(II-c)

[0273]

【化121】

[式中、 $Ar_{co}$ は、置換基: $-T_1$ - $OR_6$ (ここにおいて、 $R_6$ 及び $T_1$ は前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0274]

【化122】

は、前記の意味を有する] の化合物を t e r t ープチルアミン及びパラホルムアルデヒドから調製したイミン中で攪拌することにより製造し、本変換反応の原料化合物とすることができ、さらに一般式 (X I) の化合物の水酸基の保護基を除去することにより、一般式 (X I I)

[0275]

【化123】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{d0}$ は、置換基: $-T_1$ -OH(ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0276]

【化124】

は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

【0277】一般式(XI)の化合物を製造する反応は、一般式(II-c)の化合物1モルに対し、tertーブチルアミン及びパラホルムアルデヒドから調製したイミンを3~5モル、好ましくは4モルを用いて行う。

【0278】上記反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、クロロホルム、塩化メチレン、テトラヒドロフラン等が挙げられる。

【0279】反応温度は、通常、50℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは80℃~150℃であり、反応時間は、通常、12時間~72時間、好ましくは24時間~72時間である。必要に応じて、反応を促進させるために例えば硫酸等の鉱酸を1滴加えてもよい。

【0280】一般式(XII)の化合物は、一般式(XI)の化合物を用いて、前記変換法Aの一般式(II-c)の化合物から一般式(II-d)の化合物を製造する工程の方法に準じて行うことができる。

【0281】一般式 (XII) の化合物は、一般式

(I) の化合物を製造するための鍵中間体であり、例えば以下の変換法Cないし変換法Eに示すように、一般式 (XII) の化合物又はその誘導体を用いて、誘導化を行うことができる。

【0282】変換法C

一般式 (XII)

[0283]

【化125】

[式中、A r  $_{d0}$ 、X、Y、Z、R  $_{10}$ 、R  $_{20}$ 、R  $_{30}$ 、R  $_{40}$ 、R  $_{50}$ 及び式

【0284】 【化126】

は、前記の意味を有する] の化合物と一般式 (X I I I)

[0285]

【化127】

「大中、 $Ar_2$ は 1 ないし 2 個のニトロ基により置換されたフェニル基を示し、 $R_8$ は 1 ないし 3 個のメトキシ基により置換されたベンジル基を意味する 1 で表される化合物と反応させることにより、一般式(X 1 V)

[0286]

【化128】

[式中、 $Ar_{d1}$ は、置換基: $-T_1$ -N( $R_8$ )SO $_2$ A  $r_2$ (ここにおいて、 $T_1$ 、 $R_8$ 、 $Ar_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0287]

【化129】

は、前記の意味を有する]で表される化合物を製造することができる。

【0288】反応は、一般式(XII)の化合物1モルに対して、一般式(XIII)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル用いて、光延反応の常法に従って行われる。例えばジエチルアゾジカルボキシレート等のアゾジカルボン酸のジエステルとトリフェニルホスフィン等のホスフィン類により一般式(XII)の化合物を活性化し、一般式(XII)の化合物を得る ことができる。

【0289】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

【0290】使用される試薬の量は、一般式(XII)の化合物1モルに対して、例えばジエチルアソジカルボキシレート等のアソジカルボン酸のジエステルと例えばトリフェニルホスフィン等のホスフィン類をそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは1モル~3モルである。

【0291】反応温度は、通常、0  $\mathbb{C}$  ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20  $\mathbb{C}$   $\sim$  40  $\mathbb{C}$  である。

【0292】反応時間は、通常、1時間~24時間、好ましくは2時間~24時間である。

【0293】反応終了後、通常の処理を行い、一般式 (XIV)で表される化合物の粗生成物を得ることができる。このようにして得られた一般式 (XIV)で表される化合物を、常法に従って精製し、一般式 (XIV)の化合物を得ることができる。

【0294】一般式 (XIV) の化合物から一般式 (X V)

[0295]

【化130】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $N$   $N$   $N$   $A_{r_{d2}}$   $(XV)$ 

[式中、 $Ar_{d2}$ は、置換基: $-T_1$ - $NHSO_2Ar_2$ (ここにおいて、 $T_1$ 、 $Ar_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0296]

【化131】

は、前記の意味を有する] の化合物を生成する反応は、アミノ基の保護基の1種であるアラルキル基の通常の除去方法、例えば前記文献記載の方法に従って行われる。 一般式 (XV) の化合物から一般式 (XV1)

[0297]

【化132】

[式中、 $Ar_{a3}$ は、置換基: $-T_1-N$ ( $R_a$ ) $SO_2A$   $r_2$ (ここにおいて、 $R_a$ 、 $T_1$ 、 $Ar_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0298]

【化133】

は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、一般式 (XV)の化合物1モルに対し、R<sub>q</sub>-OH(ここにおいて、R<sub>q</sub>は前記の意味を有する)を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル用いて、一般式(XII)の化合物と一般式(XIII)の化合物との反応

と同様な方法で行うことができ、従って、反応条件等も 同様な条件を適用できる。

【0299】一般式 (XVI) の化合物から一般式 (X VII)

[0300]

【化134】

[式中、 $Ar_{d4}$ は、置換基: $-T_1$ - $NHR_q$ (ここにおいて、 $R_q$ 、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、

R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式

[0301]

【化135】

は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、例えばアリールスルホンアミドの加水分解の常法に従って、例えばチオフェノール、炭酸ナトリウム等を使用して、不活性溶媒中で作用させることにより行うことができる。当該不活性溶媒としては例えばジメチルホルムアミド等が好ましい。

【0302】R。に合成上、変換可能な置換基が存在する場合、一般式(XVI)の化合物に対し、必要に応じて合成反応を行うことにより、適宜置換基を導入した後、一般式(XVI)の化合物から一般式(XVII)へ変換する反応と同様の条件を適用することができる。 【0303】反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは20℃~80℃である。

【0304】反応時間は、通常、2時間~48時間、好ましくは2時間~24時間である。

【0305】一般式(XVII)の化合物から一般式

(11-f)

[0306]

【化136】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{30}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{04}$ は、置換基: $-T_1$ - $NHR_q$ (ここにおいて、 $R_q$ 、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0307]

【化137】

は、前記の意味を有する]の化合物を生成する反応は、一般式(XVII)の化合物に適当な酸、例えば塩酸、トリフルオロ酢酸等を作用させて行うことができる。必要であれば、テトラヒドロフラン、クロロホルム等の不活性溶媒と酸とを混合して反応を行うことができる。

【0308】また、一般式(XVI)の化合物に対し、必要に応じてR<sub>q</sub>上の置換基の変換反応を行うことにより、適宜置換基を導入した化合物に対しても同様の反応を行うことができる。

【0309】一般式 (II-f) の化合物は、一般式 (XXIII) の化合物に対し、還元的アミノ化を行う ことによっても合成できる。この合成方法においては、 還元的アミノ化反応の前後の適当な段階において、例えば、塩酸、トリフルオロ酢酸等で処理することにより、ウレア部分の保護基を除去することにより、一般式 (II-f) の化合物を製造することができる。

【0310】本製造法の各工程における化合物中に保護 基が存在する場合、それぞれ上記工程の適当な段階において、これらの保護基の除去を行い、最終的にすべての 保護基を除去することにより、一般式(I)の化合物を 製造することができる。

【0311】保護基の除去方法は当該保護基の種類及び 目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献 記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うこと ができる。

## 【0312】変換法D

本変換は、変換法Cで製造した一般式 (XVII) の化合物を使用して、一般式 (XIX)

[0313]

【化138】

$$R_{40}$$
  $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{40}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $Ar_{a5}$ は、置換基: $-T_1$ - $NR_q$ - $T_2$ - $R_p$ (ここにおいて、 $T_2$ は、カルボニル基又はスルホニル基を示し、 $R_p$ 、 $R_q$ 、 $T_1$ 、 $Ar_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0314]

【化139】

は、前記の意味を有する] の化合物とし、次いで一般式 (II-g)

[0315]

【化140】

$$\begin{array}{c} \stackrel{?}{\underset{}{\stackrel{}{\underset{}{\stackrel{}{\stackrel{}}{\underset{}}{\stackrel{}}{\underset{}}{\stackrel{}}{\underset{}}}}}}} \stackrel{?}{\underset{}{\underset{}{\underset{}{\underset{}}{\underset{}}{\underset{}}}}}} \stackrel{?}{\underset{}{\underset{}{\underset{}}{\underset{}}}}} \stackrel{?}{\underset{}{\underset{}}{\underset{}}}} \stackrel{?}{\underset{}{\underset{}}{\underset{}}}} \stackrel{?}{\underset{}{\underset{}}{\underset{}}}} \stackrel{?}{\underset{}}$$

[式中、 $Ar_{a5}$ は、置換基: $-T_1-NR_q-T_2-R_p$ (ここにおいて、 $T_1$ 、 $Ar_2$ 、 $R_p$ 、 $R_q$ 及び $T_2$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【 $0\ 3\ 1\ 6$ 】 【 $(1\ 1\ 4\ 1\ 1)$ 

は、前記の意味を有する] の化合物を製造するものである。

【0317】一般式(XVII)の化合物から一般式(XIX)を製造する反応は、一般式(XVII)の化合物と一般式(XVII)の化合物と一般式(XVII)の化合物と一般式(XVIII)R<sub>p</sub>-T<sub>2</sub>-OH [R<sub>p</sub>及びT<sub>2</sub>は前記の意味を有する]で表されるカルボン酸、スルホン酸、又はそれらの反応性誘導体とを反応させることにより製造することができる。一般式(XVIII)のカルボン酸又はスルホン酸の反応性誘導体としては、例えば酸ハロゲン化物、混合酸無水物、活性エステル、活性アミド等が用いられる。一般式(XVIII)のカルボン酸を用いる場合には、N,N'ージシクロヘキシルカルボジイミド、1-エチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド、2-クロロ1、3-ジメチルイミダソリルクロリド等の縮合剤の存在下、反応を行うことが好ましい。

【0318】一般式(XVII)化合物と一般式(XVII)の化合物との反応は、一般式(XVII)の化合物1モルに対して、一般式 [(XVIII)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル用いて行われる。

【0319】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類;例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類;例えばジメチルホルムアミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒、又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

【0320】反応温度は、通常、-20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは0℃ $\sim50$ ℃である。反応時間は、通常、10分間 $\sim48$ 時間、好ましくは30分間 $\sim24$ 時間である。

【0321】また、上記反応は反応を円滑に進めるために塩基の存在下に行うことができる。当該塩基としては、例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基、又は例えばトリエチルアミン、Nーエチルジイソプロピルアミン、ピリジン、4-

ジメチルアミノピリジン、N、Nージメチルアニリン等の有機塩基の存在下に行うことが好ましい。

【0322】当該塩基の使用量は、一般式(XVII I)の化合物1モルに対し、1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モルである。

【0323】一般式(XVIII)の酸ハロゲン化物は、一般式(XVIII)のカルボン酸又はスルホン酸を定法に従って、ハロゲン化剤と反応させることによって得ることができる。ハロゲン化剤としては、例えば塩化チオニル、三塩化リン、五塩化リン、オキシ塩化リン、三臭化リン、オキザリルクロリド、ホスゲン等が用いられる。

【0324】一般式(XVIII)のカルボン酸の混合酸無水物は、一般式(XVIII)のカルボン酸を定法に従って、例えばクロロギ酸エチル等のクロロギ酸エステル;アセチルクロリド等の脂肪族カルボン酸クロリド等と反応させることにより得ることができる。

【0325】一般式(XVIII)のカルボン酸の活性エステルは、一般式(XVIII)のカルボン酸を定法に従って、例えばN,N'ージシクロヘキシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノブロピル)カルボジイミド等の縮合剤の存在下、例えばNーヒドロキシスクシンイミド、Nーヒドロキシフタルイミド、1ーヒドロキシベンソトリアソール等のNーヒドロキシ化合物;4ーニトロフェノール、ペンタクロロフェノール等のフェノール化合物等と反応させることにより得ることができる。

【0326】一般式(XVIII)のカルボン酸の活性アミドは、一般式[xviii]のカルボン酸を定法に従って、例えば1,1'ーカルボニルジイミダゾール、1,1'ーカルボニルビス(2ーメチルイミダゾール)等と反応させることにより得ることができる。

【0327】このようにして得られた一般式(X1X)の化合物から適宜保護基を除去して、一般式(II-g)の化合物を得、更に保護基を除去することにより、一般式(I)の化合物を製造することができる。

【0328】一般式(X1X)の化合物に適当な酸、例えば塩酸、トリフルオロ酢酸等を作用させて一般式(II-g)の化合物を製造することができる。必要であれば、例えばテトラヒドロフラン、クロロホルム等の不活性溶媒と酸とを混合して反応を行うことができる。

【0329】また、一般式 (II-g) の化合物は、本製造法の方法に準じて、変換法Aの一般式 (II-f) の化合物を原料として製造することができる。

【0330】変換法E

本変換法は、一般式 (X I I) の化合物を使用して、一般式 (X X)

[0331]

【化142】

[式中、 $Ar_{ho}$ は、置換基: $-T_1-OR_p$ (ここにおいて、 $R_p$ 及び $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、

R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式

[0332]

【化143】

は、前記の意味を有する] の化合物とし、次いで一般式 (II-h)

[0333]

【化144】

[式中、 $Ar_{ho}$ は、置換基: $-T_1-O-R_p$ (ここにおいて、 $R_p$ 及び $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0334]

【化145】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造するものである

【0335】一般式(XII)の化合物を使用して一般 式(XX)の化合物を製造する方法は、アルコールをエ ーテルへ変換する各種の合成方法及び反応条件が利用で きる。例えばアリールエーテルの合成には、アゾジカル ボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフィンを用 いてアリールアルコールと反応を行う、いわゆる光延反 応を行うのが好ましい。また、アルキルエーテルの合成 方法としては、例えば塩基の存在下、一般式 (XXI) R<sub>p</sub>-OH (式中、R<sub>p</sub>は、前記の意味を有する)のアル コールから得られるハロゲン化物(市販の試薬が入手で きる場合は市販の試薬)又はスルホン酸エステル、例え ばメタンスルホン酸エステルを反応させる方法等が挙げ られる。さらにアルキルエーテル及びアリールエーテル の合成方法としては、例えば一般式 (XII) の化合物 をハロゲン化物あるいはスルホン酸エステルへ変換した 後、塩基存在下、一般式(XXI)R<sub>n</sub>-OHのアルコ ールと反応させる方法等が挙げられる。該アルコールか ら該ハロゲン化物への変換は、通常の方法、例えば四臭 化炭素、トリフェニルホスフィンを四塩化炭素等の不活

性溶媒中で反応させることにより得ることができる。また、スルホン酸エステル、例えばメタンスルホン酸エステルは、メタンスルホニルクロリドとトリエチルアミン等の塩基を酢酸エチル等の不活性溶媒中で反応を行うことにより得ることができる。

【0336】こうして得られた一般式(XX)の化合物を必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式(II-h)の化合物を製造することができる。

【0337】上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、 当該不活性溶媒としては、前記光延反応では、例えばテトラヒドロフラン、クロロホルム、ジメトキシエタン、 ベンゼン、トルエン等が、ハロゲン化においては、例え ば四塩化炭素、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素 類、またスルホニル化においては、例えば塩化メチレ ン、クロロホルム、テトラヒドロフラン、ベンゼン、酢 酸エチル、ジメチルホルムアミド等が好ましい。

【0338】使用される試薬の量は、例えば前記光延反 応では、一般式(XII)の化合物1モルに対し、アゾ ジカルボン酸ジエチルエステル、トリフェニルホスフィ ン及びアリールアルコールがそれぞれ1モルないし過剰 モル、好ましくは1~5モルである。また、一般式 (X X1) のアルコールをハロゲン化後、一般式 (X11) の化合物を反応させる反応では、一般式 (XXI) のア ルコール1モルに対し、ハロゲン化剤が1モルないし過 剣モル、好ましくは1~3モルであり、次段階の一般式 (XII) の化合物を反応させる反応では、一般式 (X 11) の化合物1モルに対し、ハロゲン化物を1モルな いし過剰モル、好ましくは1~5モル、また塩基をハロ ゲン化物1モルに対し、1モルないし過剰モル、好まし くは1~5モル使用する。さらに一般式(XXI)のア ルコールをスルホン酸エステルへ変換した後、一般式 (XII) の化合物を反応させる反応では、一般式 (X XI) のアルコール1モルに対し、スルホニル化剤が1 モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル、また塩基 をスルホニル化剤1モルに対し、1モルないし過剰モ ル、好ましくは1~5モル使用であり、次段階の一般式 (XII) の化合物を反応させる反応では、一般式 (X II) の化合物 1 モルに対し、スルホン酸エステルを 1 モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル、また塩基 をスルホン酸エステル1モルに対し、1モルないし過剰 モル、好ましくは1~5モル使用する。

【0339】一般式(XII)の化合物をハロゲン化物あるいはスルホン酸エステルへ変換した後、塩基存在下、一般式(XXI)のアルコールと反応させる場合も、上記に従って行うことができる。

【0340】前記光延反応では、反応温度は、通常、-70℃~100℃、好ましくは20℃~50℃であり、 反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30 分間~24時間である。一般式(XXI)のアルコールをハロゲン化後、一般式(XII)の化合物を反応にせる反応では、反応温度は、通常、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~100℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは30分間~24時間である。一般式(XXI)のアルコールをスルホン酸エステルへ変換した後、一般式(XII)の化合物を反応させる反応では、反応温度は、通常、0℃~100℃、好ましくは0℃~30℃であり、反応時間は、通常、5分間~48時間、好ましくは10分間~10時間である。なお、一般式(XII)の化合物をハロゲン化物あるいはスルホン酸エステルへ変換した後、塩基存在下、一般式(XXI)のアルコールと反応させる場合も、上記に従って行うことができる。

【0341】反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般式 (11-h) の化合物を製造することができ、更に全ての保護基を除去することにより、一般式 (1) の化合物を製造することができる。

【0342】保護基の除去方法は当該保護基の種類及び 目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献 記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うこと ができる。

## 【0343】変換法F

本変換法は、一般式 (X I I) の化合物を使用して、一般式 (X X I I)

[0344]

【化146】

$$\begin{array}{c} R_{13} \\ X=Z \\ R_{30} \\ Y \\ R_{40} \\ R_{40} \\ R_{40} \end{array} \begin{array}{c} R_{20} \\ N \\ N \\ N \\ Af_{ic} \end{array} (XXII)$$

[式中、 $Ar_{10}$ は、置換基: $-T_1$ -CHO(ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$  及び式

[0345]

【化147】

は、前記の意味を有する] の化合物とした後、一般式 (XX111)

[0346]

【化148】

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ X=Z \\ R_{30} \\ R_{40} \\ R_{50} \end{array} \qquad \begin{array}{c} R_{20} \\ N \\ N \\ N \\ N \\ N \end{array} \qquad (XXIII)$$

[式中、 $Ar_{12}$ は、置換基:  $-T_1-CH=R_v$  (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有し、 $R_v$ は、エステル基を示す)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【0.3.4.7】

【化149】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造するものである。

【0348】反応は、一般式(XII)の化合物1モルに対し、二酸化マンガンを1モルないし過剰モル、好ましくは20モル用いて行い、一般式(XXII)の化合物とした後、例えば、ジアルキルホスホノ酢酸エステルと適当な塩基、例えば、水素化ナトリウムをそれぞれ1モルないし過剰モル、好ましくは3~5モル用いて反応を行い、一般式(XXIII)の化合物を得ることができる。

【0349】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル等が挙げられる。

【0350】反応温度は、一般式(XII)の化合物から一般式(XXII)の化合物を合成する反応においては、通常、0  $\mathbb{C}$  ないし反応に用いる溶媒の沸点、好ましくは、20  $\mathbb{C}$  から50  $\mathbb{C}$  である。また、一般式(XXII)の化合物から一般式(XXIII)の化合物を合成する反応においては、通常、-78  $\mathbb{C}$   $\sim 20$   $\mathbb{C}$  、好ましくは -78  $\mathbb{C}$   $\sim 0$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$  である。

【0351】一般式(XXIII)の化合物に対し、反応性ジェン化合物とのディールス・アルダー反応、又は一般的によく知られた1、3双極子付加反応を行った

後、酸で処理することにより、一般式 (11-i)

[0352]

【化150】

$$\begin{array}{c} R_{10} & R_{20} \\ X=Z & R_{30} \\ \hline \\ R_{40} & R_{50} \end{array} \\ HN \\ \begin{array}{c} H \\ N \\ An_{2} \end{array} \\ (II-i)$$

[式中、 $Ar_{12}$ は、置換基: $-T_1-Cy$ (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有し、Cyは、適宜、保護された置換基を有していてもよい、 $^$ つたの子を含んでもよい脂肪族環基を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【0353】

## 【化151】

は、前記の意味を有する]の化合物を製造することができる。

【0354】反応に用いる各試薬の量は、一般式 (XXIII) の化合物1モルに対し、反応性ジエン化合物1モルないし過剰モル、好ましくは10モルである。

【0355】上記反応は通常、不活性溶媒中で行われ、 当該不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロ ホルム等のハロゲン化炭化水素類、又はアセトニトリル 等が好ましい。

【0356】反応温度は、0℃~反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~120℃である。

【0357】反応後、得られた化合物に対し、一般式 (XVII) の化合物から一般式 (II-f) の化合物 を製造する工程と同様の条件を適用することにより、一般式 (II-i) の化合物を製造することができる。

【0358】変換法G

一般式 (XXIV)

[0359]

【化152】

$$\begin{array}{c} R_{10} & R_{20} \\ X = Z & R_{30} \\ Y = R_{30} & R_{50} \end{array} + N \begin{array}{c} H \\ N & Arj_0 \end{array} (XXIV)$$

[式中、 $Ar_{j0}$ は、置換基:  $-Sn-R_w3$  (ここにおいて、 $R_w$ は、低級アルキル基を示す)を含む前記の $\Lambda r_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及U式

[0360]

【化153】

は、前記の意味を有する]の化合物に対し、一般式(XXV)

 $R_x - L_1$  (XXV)

[式中、 $R_x$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、 $L_1$ が結合する炭素原子が不飽和結合を有する環式若しくは非環式であってもよい、脂肪族基、芳香環基又は複素芳香環基、 $L_1$ はハロゲン原子又はトリフルオロメタンスルホニルオキシ基を示す]の化合物を反応させることにより、一般式(II-j)

[0361]

【化154】

$$\begin{array}{c} R_{23} \\ X = Z \\ Y \\ \hline \\ R_{40} \\ R_{e_0} \\ \end{array} \\ HN \\ HN \\ HN \\ Ar_{i_1} \\ (II-j)$$

[式中、Arilは、置換基:-Rx(ここにおいて、Rx

は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、Arj」と結合する炭素原子が不飽和結合を有する環式若しくは非環式であってもよい、脂肪族基、芳香環基又は複素芳香環基を示す)を含む前記のAroを意味し、X、

Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式 【0 3 6 2】

【化155】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。

【0363】反応は、一般式(XXIV)の化合物1モルに対し、一般式(XXV)の化合物を1モルないし過剰モル、好ましくは1~3モル用い、例えばトリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)(Pd2(dba)3)等のパラジウム触媒、例えばトリフェニルホスフィン等のホスフィン配位子を加え、及び必要に応じて塩化リチウムを添加して、不活性ガス中にて行う。

【0364】反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該 不活性溶媒としては、例えばジオキサン、テトラヒドロ フラン等のエーテル類、例えばトルエン等の芳香族炭化 水素類が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不 活性溶媒の沸点、好ましくは50~130℃である。

【0365】変換法H

一般式 (XII-i)

[0366]

【化156】

[式中、Ar<sub>ko</sub>は、置換基:一(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>一OHを含む 前記のAr<sub>0</sub>を意味し、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、

R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及び式

[0367]

【化157】

は、前記の意味を有する] の化合物から一般式 (XXV 1)

[0368]

【化158】

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ X = Z \\ R_{30} \\ \end{array} \begin{array}{c} R_{20} \\ N \\ N \\ \end{array} \begin{array}{c} N \\ A \\ I_{k1} \end{array} (XXVI)$$

[式中、Ark1は、置換基:-CH=CH2を含む前記

のA  $r_0$ を意味し、 $\dot{X}$ 、Y、Z、R $_{10}$ 、R $_{20}$ 、R $_{30}$ 、R $_{40}$ 、R $_{50}$ 及び式

[0369]

【化159】

は、前記の意味を有する] の化合物を合成した後、該化合物と一般式 (XXVII)

 $R_v - SH$  (XXVII)

[ここにおいて、 $R_y$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、脂肪族基又は芳香環基を示す] の化合物とを反応させ、一般式 (II-k)

[0370]

【化160】

$$\begin{array}{c}
R_{10} \\
X=Z \\
R_{30} \\
R_{40}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_{20} \\
R_{50}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
HN \\
N \\
N \\
Ar_{k2}
\end{array}$$
(II-k)

[式中、 $Ar_{k2}$ は、置換基:  $-(CH_2)_2 - SR_y$ (こにおいて、 $R_y$ は、前記の意味を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式

[0371]

【化161】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。

【0372】一般式 (XII-i) の化合物から一般式 (XXVI) の化合物を合成する反応において、一般式 (XII-i) の化合物1モルに対し、例えば塩化メタンスルホニルを1ないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用い、適当な塩基、例えば1,8ージアザビシクロ [5,4,0] ウンデカー7ーエン (DBU) 等の脂肪 族第3級アミンを1ないし過剰モル、好ましくは1~3モルを用いて行う。

【0373】反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該 不活性溶媒としては、テトラヒドロフラン、酢酸エチル 等が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不活性 溶媒の沸点、好ましくは20~50℃である。

【0374】一般式 (XXVI) の化合物から一般式

(II-k) の化合物を合成する反応において、一般式 (XXVI) の化合物1モルに対し、R<sub>y</sub>-SHを1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル用い、ナトリウムエトキシド等の塩基を1モルないし過剰モル、好ましくは1~5モル加えて、反応終了後、塩酸等の酸で処理することにより一般式 (II-k) の化合物を得る。【0375】反応は、通常、例えばメタノール、エタノール等のアルコール中で行う。反応温度は、0℃から用いる反応の沸点、好ましくは0~50℃である。

【0376】一般式 (XXVI) の化合物に対し、一般

式 (XXIII) の化合物から一般式 (II-i) の化合物を合成する工程と同様の反応を行い、一般式 (II-i')

【0377】 【化162】

[式中、 $Ar_{i3}$ は、置換基:  $-T_1$ -Cy' (ここにおいて、 $T_1$ は、前記の意味を有し、Cy'は、適宜、保護された置換基を有していてもよく、 $^{\sim}$  フロ原子を含んでもよい脂肪族環基を有する)を含む前記の $Ar_0$ を意味し、X、Y、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び式【0 3 7 8】 【化 1 6 3】

は、前記の意味を有する] の化合物を製造することができる。 反応は、一般式 (XXIII) の化合物から一般式 (!I-i) の化合物を合成する工程と同様の条件により行うことができる。

【0379】次に、本発明の原料化合物の製造法について説明する。本発明の一般式(1)の化合物は、前記の通り、主として一般式(1 I I)の化合物及び一般式(I V)の化合物及び一般式(V)の化合物を原料化合物として使用して製造することができる。これらの原料化合物は、公知化合物からそれ自体公知の一般的な合成手法を利用して、製造することができるが、主要な製造ルートを以下に説明する。

【0380】一般式(III)の化合物は、合成法Aないし合成法Jの方法により、一般式(IV)の化合物は、合成法Kないし合成法Mの方法により、一般式(V)の化合物は、合成法Nの方法により、製造するこ

(V)の化合物は、合成伝Nの方法により、製造することができる。

【0381】製造法Aで使用する一般式 (III) の化合物の内、Xが窒素原子で、YがC=Oの化合物、即ち一般式 (III-i)

[0382] 【化164】

> $R_{10}$   $R_{20}$   $Y_{1}$   $R_{30}$  $R_{40}$   $R_{50}$   $NH_{2}$  (III-i)

【式中、 $X_1$ は窒素原子、 $Y_1$ はCOを示し、Z、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及U式 【0~3~8~3】

【化165】

は、前記の意味を有する] の化合物は、以下の合成法A で製造することができる。

【0384】合成法A

一般式(1)

[0385]

【化166】

$$\begin{array}{ccc}
OH & Q \\
O & & \\
\downarrow & \downarrow & \\
R_{40} & R_{50}
\end{array}$$
(1)

[式中、Qは、ハロゲン原子を示し、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表されるカルボン酸を活性誘導体に導き、該活性誘導体(1')と一般式(2)

[0386]

【化167】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$  (2)

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 及びZは、前記の意味を有する] の化合物とを反応し、一般式 (3)

[0387]

【化168】

$$R_{10}$$
  $R_{20}$   $R_{30}$   $R_{10}$   $R_{10}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$   $R_{20}$ 

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 、Q及び Z は、前記の意味を有する] の化合物とした後、パラジウム錯体を触媒として用いて、この化合物を分子内閉環反応に付すことにより、一般式 (4)

[0388]

【化169】

$$\begin{array}{c}
R_{10} & R_{20} \\
X_{1} - Z & R_{30}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\frac{1}{y_{1}} & NO_{2} & (4) \\
R_{40} & R_{50}
\end{array}$$

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{20}$ 、 $R_{30}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及びZは、前記の意味を有する]の化合物とし、次いで還元剤を作用させることにより製造することができる。

【0389】一般式(1)のカルボン酸の活性誘導体(1')と一般式(2)の化合物との反応は、前記変換法Dで一般式(XVII)の化合物から一般式(XIX)の化合物を製造する工程と同様な方法で行うことができ、従って反応条件等も同様な条件が適用できる。

【0390】一般式(3)の化合物から一般式(4)の 化合物を製造する反応は、一般式(3)の化合物1モル に対し、例えばテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム等のパラジウム錯体を5~50重量%、好ましくは10~20重量%、及び例えば酢酸カリウム等の塩基を2モル~10モル、好ましくは2モル~5モル用いて行われる。

【0391】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類;例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類;例えばベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類;例えばジメチルホルムアミド、アセトン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

【0392】反応温度は、通常、20℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは50℃~100℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは5時間~24時間である。

【0393】一般式 (III-i) の化合物は、一般式 (4) の化合物を適当な条件を選択することにより、 $R_{20}$ が $R_{10}$ 及びXと形成する5員又は6員環が不飽和である化合物 (III-i<sub>a</sub>) 及び飽和である化合物 (II

【0394】反応は、一般式(4)の化合物1モルに対し、例えば塩酸酸性条件下で鉄粉を5モル~20モル、好ましくは5モル~10モルを作用することにより、不飽和である化合物(III-i<sub>2</sub>)を、また一般式

(4) の化合物 1 モルに対し、例えば 1 0 %パラジウム 炭素触媒を  $5\sim5$  0 重量%、好ましくは 1 0 %  $\sim2$  0 重量%用い、接触還元を行うことにより、飽和である化合物(1 1 1 1 1 1 2 を得ることができる。

【0395】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、塩酸酸性条件下で鉄粉を作用させる反応においては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類が挙げられ、さらに接触還元に対しては例えばエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル類;例えばメタノール、エタノール等のアルコール類又はそれらの混合溶媒等が挙げられる。

【0396】反応温度は、通常、塩酸酸性条件下で鉄還元を行う場合、0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、30分間~24時間、好ましくは30分間~2時間であり、接触還元に対しては0℃ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20℃~50℃であり、反応時間は、通常、1時間~48時間、好ましくは5時間~24時間である。

【0397】反応終了後、通常の処理を行った後、必要に応じて水酸基、アミノ基及びカルボキシル基等の保護 基の除去反応を適宜組み合わせて行うことにより、一般 式 (III) の化合物を製造することができる。

【0398】保護基の除去方法は当該保護基の種類及び

目的化合物の安定性等により異なるが、例えば前記文献 記載の方法又はそれに準ずる方法に従って適宜行うこと ができる。

【0399】製造法Aの原料である、一般式 (111ii)

[0400]

【化170】

[式中、 $R_{21}$ は、水素原子又は水酸基、 $R_{31}$ は、水素原子を示し、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$ 、 $R_{50}$ 及び $X_1$ は、前記の意味を有する]で表される化合物(Xが窒素原子、YがCO、Zが炭素原子の化合物)は、以下に示す製造法により製造することができる。

【0401】合成法B

一般式 (III-ii) の化合物は、一般式 (5)

[0402]

【化171】

$$\begin{array}{ccc}
& & & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
&$$

[式中、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する] の化合物に対し、光延反応によりアルキル化を行った後、水素化ホウ素ナトリウムを用いて還元し、一般式 (6)

[0403]

【化172】

$$R_{40}$$
  $R_{50}$   $R_{50}$   $R_{50}$ 

[式中、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する] の化合物とし、さらにバラジウム触媒による接触還元を行うことにより合成することができる。

【0404】一般式(5)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。光延反応の後、水素化ホウ素ナトリウムを用いる一般的に知られた還元方法を適用することにより、一般式(6)の化合物を合成する。

【0405】一般式(6)の化合物から一般式(III ーii)の化合物を合成する反応は、例えば水酸化パラジウム等のパラジウム触媒を用いて、接触還元を行う。 反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒と してはテトラヒドロフラン、メタノール等が挙げられ る。反応温度は、通常、20℃から用いる溶媒の沸点、 好ましくは20~50℃である。

【0406】接触還元の反応条件を適宜、調節することにより、一般式( $I \ I \ I = i \ i_a$ )(ここにおいて、 $R_{21}$ は水素原子を示し、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{31}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する)の化合物と、一般式( $I \ I I = i \ i_b$ )(ここにおいて、、 $R_{21}$ は水酸基を示し、 $X_1$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{31}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する)の化合物とを合成することができる。

【0407】製造法Aの原料である、一般式 (III-iii)

[0408]

【化173】

$$R_{10}$$
 $R_{20}$ 
 $R_{20}$ 
 $R_{10}$ 
 $R_{60}$ 
 $R_{60}$ 
 $R_{50}$ 
 $R_{10}$ 
 $R_{10}$ 

[式中、 $T_3$ は、単結合又は炭素数が1ないし3の、適宜、保護された置換基を有していてもよい、アルキル基若しくはアラルキル基、 $R_{10a}$ 及び $R_{20a}$ は、同一又は異なって、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基、 $R_{80}$ は、水素原子又は $R_{20a}$ 若しくは $T_3$ と結合して環構造を形成していてもよく、適宜、保護された置換基を有していてもよい飽和若しくは不飽和炭化水素基を示し、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表される化合物は、以下に示す製造法により製造することができる。

# 【0409】合成法C

一般式 ( I I I - i i i ) の化合物は、一般式 (5) の 化合物に対し、一般式 (7)

 $R_{10a}$  - CH (OH)  $-T_3$  -  $CO-R_{20a}$  (7) [式中、 $T_3$ 、 $R_{10a}$ 及び $R_{20a}$ は、前記の意味を有する] の化合物を用いて光延反応を行った後、水素化ホウ素ナトリウムにより還元し、酸性条件において環化することにより、一般式 (8)

[0410]

【化174】

[式中、T<sub>3</sub>、R<sub>10e</sub>、R<sub>20e</sub>、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の 意味を有する]の化合物を合成した後、接触還元を行う ことにより一般式(III-iii')

[0411]

【化175】

$$R_{-Ca}$$
 $R_{-Ca}$ 
 $R_{-$ 

[式中、 $T_3$ 、 $R_{10a}$ 、 $R_{20a}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物を合成し、さらに $R_{80}$ ー $L_{iii}$ (ここにおいて、 $L_{iii}$ はハロゲン原子を示す)を用いて置換基の導入を行い、一般式(III-iii)の化合物を製造することができる。

【0412】一般式(5)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。光延反応の後、水素化ホウ素ナトリウムを用いる一般的に知られた還元方法により還元を行う。次いで、例えばトリフルオロ酢酸、酢酸又はギ酸等の有機酸を加えて、テトラヒドロフラン等の不活性溶媒中で反応を行うことにより、一般式(8)の化合物を合成することができる。

【0413】反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒 の沸点まで、好ましくは70~130℃である。

【0414】一般式(8)の化合物の接触還元は、一般式(6)の化合物から一般式(111-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して行い、一般式(III-iii)の化合物を製造することができる

【0415】一般式(III-iii)の化合物から一般式(III-iii)の化合物へ変換する工程は、合成上、一般によく知られたアミノ基の保護基、例えば tert一プトキシカルボニル基等で保護した後、適当な塩基、例えばリチウムへキサメチルジシラジド等の存在下、 $R_{80}-L_{iii}$ と反応させ、アミノ基の保護基を除去することにより一般式 [(III-iii) の化合物を製造することができる。

【0416】アミノ基の保護は、通常の条件に従うことができる。

【0417】R<sub>80</sub>-L<sub>iii</sub>との反応は、一般式(111-iii')の化合物の保護体1モルに対し、R<sub>80</sub>-L<sub>iii</sub>を1モルから過剰モル、好ましくは3モル用い、リチウムヘキサメチルジシラジド等の塩基を1モルから過剰モル、好ましくは3モル用いて行う。反応温度は、-78~20℃が好ましい。なお、アミノ基の保護基の除去方法は、通常の方法に従うことができる。

【0418】一般式(8)の化合物は、一般式(9) 【0419】

【化176】

[式中、R40及びR50は、前記の意味を有する]の化合 物を還元して、一般式 (10)

[0420]

 $R_{10a} - CH (NH_2) - T_3 - CH (OH) - R_{20a}$ 

[式中、 $T_3$ 、 $R_{10a}$ 及び $R_{20a}$ は、前記の意味を有す る] の化合物と反応させることによっても合成すること ができる。

【0421】一般式(9)の化合物の還元は、一般式 (9) の化合物1モルに対し、水素化ホウ素ナトリウム を0.5モル用い、例えばテトラヒドロフラン等の不活 性溶媒中で行うのが好ましい。反応温度は、0℃以下、 好ましくは-78℃である。

【0422】一般式(10)の化合物と一般式(11) の化合物との反応は、一般式 (10) の化合物1モルに 対し、一般式(11)の化合物を1モルないし過剰量、 好ましくは1モル用いて、モレキュラーシーブ4Aを、 一般式(10)の化合物重量の3倍量を加えて行う。

【0423】反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該 不活性溶媒としては、テトラヒドロフラン、ジメチルホ ルムアミド等が好ましい。

【0424】反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒 の沸点まで、好ましくは100~120℃である。

【0425】製造法Aの原料である、一般式(IIIiv)

[0426]

【化178】

[式中、R<sub>20b</sub>は、適宜、保護されていてもよい置換基 を有する、低級アルキル基又はアラルキル基を示し、R 10、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する] の化合物 は、一般式(6)の化合物を原料として、以下の方法に より合成できる。

## 【0427】合成法D

一般式(6)の化合物をR<sub>20b</sub>-OH(R<sub>20b</sub>は、前記の 意味を有する) と反応させた後、接触還元を行うことに より、一般式(III-iv)の化合物を合成すること ができる。

【0428】一般式(6)の化合物とR<sub>20b</sub>-OHとの 反応は、一般式(6)の化合物をR<sub>20b</sub>-OHに溶解 し、例えば、p-トルエンスルホン酸を触媒量、好まし 【化177】

$$\begin{array}{ccc}
& CH \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
&$$

[式中、R40及びR50は、前記の意味を有する] の化合 物とした後、一般式(11)

(11)

くは、一般式(6)の化合物1モルに対し、pートルエ ンスルホン酸を 0.1モル添加して行う。

【0429】反応温度は、20℃から用いるR<sub>200</sub>-O H (R<sub>20b</sub>は、前記の意味を有する)の沸点まで、好ま しくは、90~100℃である。

【0430】次いで、一般式(6)の化合物から一般式 (III-ii) の化合物を合成する反応と同様な条件 を適用して接触還元を行い、一般式(III-iv)の 化合物を合成することができる。

【0431】一般式(III-iv)の化合物を原料と して、製造法Aに従って合成される一般式(!!)で表 される化合物は、一般式 (111-iv')

[0432]

【化179】

[式中、R<sub>10</sub>、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する] の化合物と一般式 (IV) の化合物から合成される一般 式(11)の化合物に対して、一般式(6)の化合物と R<sub>20b</sub>-OHとの反応と同様の条件を適用することによ っても製造することができる。

【0433】製造法Aの原料である、一般式(III-

[0434]

【化180】

[式中、Taは、適宜、保護された置換基を有していて もよい、炭素数1ないし2のアルキレン基を示し、R 10a、R<sub>20a</sub>、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する]の 化合物は、一般式(1)の化合物を、ヒドラジドとした 後、環化し、一般式(12)

[0435]

【化181】

 $R_{10a} - CH (L_a) - T_4 - CH (L_a) - R_{20a}$ 

[式中、Laは、ハロゲン原子を示し、T<sub>4</sub>、R<sub>10a</sub>及び R<sub>200</sub>は、前記の意味を有する] の化合物と反応を行 い、次いで接触還元を行うことにより合成することがで きる。

## 【0436】合成法E

一般式(1)の化合物のヒドラジドは、一般式(1)の 化合物と一般式(2)の化合物との反応と同様に行うこ とができ、従って、一般式(1)の化合物を同様の条件 を用いて活性化した後、ヒドラジンと反応させることに より合成することができる。

【0437】用いる試薬の量は、一般式(1)の化合物 に対し、ヒドラジンを1モルから過剰量、好ましくは1 ~3モルである。

【0438】反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該 不活性溶媒としては、例えばテトラヒドロフラン、ジメ チルホルムアミド等が好ましい。

【0439】反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒 の沸点まで、好ましくは、20~50℃である。

【0440】このようにして得られたヒドラジドは、ジ メチルホルムアミド等の不活性溶媒中で加熱することに より、一般式(12)の化合物を合成できる。

【0441】一般式(12)の化合物と一般式(13) の化合物との反応は、一般式(12)の化合物1モルに 対し、一般式(13)の化合物を1モルから少過剰、好 ましくは1モルを用い、例えばジメチルホルムアミド等 の不活性溶媒中で行う。通常、塩基を加える必要はない が、適宜、例えばトリエチルアミン等の第3級アミンの 存在下で反応を行うことができる。

【0442】反応温度は、通常、室温から用いる不活性 溶媒の沸点、好ましくは100~120℃である。

【0443】上記反応を行った後、一般式(6)の化合 物から一般式(111-ii)の化合物を合成する反応 と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(11 I-iv)の化合物を合成することができる。

【0444】製造法Aの原料である一般式(III)-v i)

[0445]

【化182】

[式中、R<sub>10</sub>、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub>は、前記の意味を有する] の化合物の合成は、一般式(12)の化合物を原料とし

[式中、R40及びR50は、前記の意味を有する] の化合 物とした後、一般式(13)

(13)

て以下に示す方法により行うことができる。

#### 【0446】合成法F

一般式 (111-vi) の化合物は、一般式 (12) の 化合物に対し、一般式 (14)

R<sub>10</sub>-L<sub>3</sub> (14)

[式中、し。は前記の意味を有する] の化合物と反応さ せた後、接触還元を行うことにより合成できる。

【0447】一般式(12)の化合物と一般式(14) の化合物から一般式 (III-vi) の化合物を合成す る反応は、一般式(12)の化合物から一般式(III - v) の化合物を合成する反応と同様の条件を適用して 行うことができる。

【0448】製造法Aの原料である一般式(IIIーv i i)

[0449]

【化183】

[式中、P<sub>1</sub>は、水酸基の保護基を示し、R<sub>40</sub>及びR<sub>50</sub> は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(1)の 化合物を原料として以下に示す方法により行うことがで きる。

## 【0450】合成法G

一般式(1)の化合物とアミノマロン酸ジエチルエステ ルとからアミド化合物を合成した後、環化し、次いで塩 基性条件下で脱炭酸反応を行う。得られた化合物のエス テル基を還元し、新たに生じた水酸基を適当な保護基を 用いて保護した後、接触還元を行うことにより、一般式 (III-vii) の化合物を合成することができる。

【0451】一般式(1)の化合物とアミノマロン酸ジ エチルエステルとの反応は、一般式 (X V I I) の化合 物から一般式(XIX)の化合物を合成する工程と同様 の条件を適用して行うことができる。

【0452】環化反応は、適当な塩基、例えば、水素化 ナトリウムを用いて行う。反応に用いる試薬の量は、ア ミド化合物1モルに対し、水素化ナトリウムを1モルか ら過剰モル、好ましくは1~3モルを用いる。

【0453】反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該 不活性溶媒としてはテトラヒドロフラン、ジメチルホル ムアミド又はジメチルスルホキシド等が挙げられる。反 応温度は、0℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましく

は20~100°Cである。

【0454】次いで行う脱炭酸反応は、適当な塩基、例えば水酸化ナトリウムを、環化体1モルに対し、1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル用いて行う。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはエタノール等のアルコール類が好ましい。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは50~100℃が好ましい。

【0455】エステルの還元は、合成に一般的に用いられるエステルの還元方法、例えば、水素化ホウ素ナトリウムを用いて行うことができる。用いる試薬の量は、エステル体1モルに対し、水素化ホウ素ナトリウムを1モルから過剰モル、好ましくは3~10モルである。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはメタノール、エタノール等が好ましい。反応温度は、0℃から20℃、好ましくは0℃である。

【0456】新たに生じた水酸基の保護基としては、製造法Aに挙げたものを用いることができるが、好ましくはtertーブチルジメチルシリル基、tertーブチルジフェニルシリル基等である。反応条件は、一般によく知られた条件を適用することができる。

【0457】上記反応を行った後、一般式 (6) の化合物から一般式 (III-ii) の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式 (III-vii) の化合物を合成することができる。

【0458】製造法Aの原料である、一般式 (III-viii)

[0459]

【化184】

[式中、 $R_{10a}$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基、 $R_{20e}$ は、水素原子又は適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和若しくは不飽和炭化水素基を示し、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(1)の化合物を原料として、下記に示す方法により合成することができる。

【0460】合成法H

一般式 (1) の化合物をエステル化し、該エステル化合物と一般式 (15)

[0461]

【化185】

[式中、R<sub>z</sub>は、メチル基又はエチル基を示し、R

20cは、前記の意味を有する] の化合物とのカップリング反応を行い、一般式 (16)

[0462]

【化186】

$$\begin{array}{cccc}
R_{20} & & & \\
O & & & \\
& & & \\
& & & \\
R_{40} & & R_{80}
\end{array}$$
(16)

[式中、 $R_z$ 、 $R_{20c}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する] の化合物を得る。次いで、一般式 (16) の化合物を $R_{10a}$  ー  $NH_2$  ( $R_{10a}$ は、前記の意味を有する)を用いてアミド化し、酸性条件下で環化を行った後、アルコキシ基及びニトロ基を順次還元して、一般式 (111 ー v i i i) の化合物を合成することができる。

【0463】一般式(1)の化合物をメタノール中、少量の濃硫酸を加えて加熱し、メチルエステルとする反応は、合成上、一般的によく知られた条件を用いて行う。

【0464】上記メチルエステル体と一般式(15)の 化合物との反応は、メチルエステル体1モルに対し、一般式(15)の化合物を1から過剰モル、好ましくは1~3モル用い、テトラキストリフェニルホスフィンパラ ジウム等のパラジウム錯体を触媒量、好ましくは3~5モル%用いて行う。

【0465】反応は、通常、不活性溶媒中において行い、当該不活性溶媒としてはテトラヒドロフラン等が挙げられる。反応温度は、50~用いる溶媒の沸点、好ましくは70~100℃である。

【0.466】一般式 (1.6) の化合物と $R_{10a}$ - $NH_2$ の アミド化は、一般式 (XVII) の化合物から一般式 (XIX) の化合物を合成する工程と同様の条件を適用して行うことができる。

【0467】上記反応により得られるアミド体の環化反応は、酸成条件下、例えば濃塩酸とエタノール等の不活性溶媒との混合溶媒中において行う反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~50℃である。

【0468】アルコキシ基の還元は、例えばトリエチルシランを用いて、適当な酸を加えて行うことができる。用いる試薬の量は、環化体1モルに対し、トリエチルシランを1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル、添加する酸としては、例えば三フッ化ボランのエーテル錯体を1モルから過剰モル、好ましくは3~5モルを用いる。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としては、例えばクロロホルム、塩化メチレン等が挙げられる。反応温度は、0~50℃、好ましくは20℃である。

【0469】ニトロ基の還元反応は、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(1

I 1 - v i i i) の化合物を合成することができる。【0470】一般式 (I I I - v i i i')【0471】【化187】

[式中、 $R_{20c1}$ は、水素原子を示し、 $R_{10a}$ 、 $R_{40}$ 及び  $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物を原料として、製造法Aに従って合成される、一般式(II-vii

【0472】 【化188】

[式中、 $Ar_0$ 、 $R_{10a}$ 、 $R_{20c1}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表される化合物は、以下の方法によっても合成することができる。

【0473】一般式 (III-vii) の化合物を一般式 (14) と反応させた後、一般式 (IV) の化合物を用いて製造法Aに従い、一般式 (II-viii')

[0474]

【化189】

[式中、 $Ar_0$ 、 $R_{10a}$ 、 $P_1$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表される化合物を得る。次いで、水酸基の保護基を除去し、メタンスルホン酸エステル化後、塩基性条件下で処理を行い、接触還元することにより、一般式(II-viii)の化合物を合成することができる。

【0.475】一般式(II-viii')の化合物の水酸基の保護基を除去は、合成上、一般によく知られた方法を適用することができる。例えば、保護基がtertーブチルジメチルシリル基等である場合、漫塩酸を用いてメタノール中で反応を行うことができる。

【0476】メタンスルホン酸エステル化は、上記反応において得られたアルコール体1モルに対し、トリエチルアミンを1モルから過剰モル、好ましくは、1~3モル、塩化メタンスルホニルを1モルから過剰モル、好ま

しくは、 $1 \sim 3$  モル用いて行う。続く塩基処理に用いる塩基としては、例えば1,  $8 - \Im$ アザビシクロ [5, 4, 0] ウンデカー $7 - \mathtt{x} \mathtt{v}$  (DBU) 等を1 モルから過剰モル、好ましくは、 $1 \sim 3$  モル用いて行う。反応は、通常、不活性溶媒中にて行い、当該不活性溶媒としては  $\Im$  メチルホルムアミド等が好ましい。反応温度は、 $\Im$   $\Im$  の  $\Im$   $\Im$  の  $\Im$ 

【0477】上記反応により得られた化合物に対し、一般式(6)の化合物から一般式(IIIーii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(II-viii')の化合物を合成することができる。

【0478】製造法Aの原料である、一般式(IIIix')

[0479]

【化190】

$$R_{10c}$$
 $O = S$ 
 $N = O$ 
 $N$ 

[0480]

【化191】

[式中、 $R_{10c}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物は、一般式(1.7)

[0481]

【化192】

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{HN} & \text{O} \\
 & \text{O} & \text{S} \\
 & \text{O} & \text{R}_{50}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{R}_{50} & \text{(17)}$$

[式中、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]で表される既知化合物又は当該既知化合物から自体公知の方法で製造される化合物を原料として下記の方法により合成することができる。

### 【0482】合成法1

一般式 (17) の化合物と $R_{10c}$ -OH [式中、 $R_{10c}$ は前記の意味を有する] とを用いて光延反応を行った後、接触還元を行うことにより、一般式 (III-ix') の化合物と一般式 (III-ix') の化合物とを合

成することができる。

【0483】一般式(17)の化合物の光延反応は、一般式(XII)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。

【0484】上記反応により得られた化合物の接触還元は、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して行い、適当な条件で精製分離することにより、一般式(III-ix'')の化合物とを合成することができる。

【0485】製造法Aの原料である、一般式 (111-x)

[0486]

【化193】

[式中、 $R_{100}$ は、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和又は不飽和炭化水素基を示し、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物は、合成法 1における中間体である、一般式 (18)

[0487] 【化194】

[式中、 $R_{10c}$ 、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物を原料として下記の方法により合成することができる。

【0488】<u>合成法J</u>

一般式(18)の化合物を還元し、一般式(19)

[0489]

【化195】

$$\begin{array}{ccc}
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& &$$

[式中、 $R_{40}$ 及び $R_{50}$ は、前記の意味を有する]の化合物とし、 $R_{10a}$ ーOH [式中、 $R_{10e}$ は、前記の意味を有する]と光延反応を行った後、接触還元を行うことにより、一般式(III-x)の化合物を合成することができる。

【0490】一般式(18)の化合物の還元は、水素化ホウ素ナトリウムを、一般式(18)の化合物1モルに対し、1モルから過剰モル、好ましくは3~5モル用いて行う。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活

性溶媒としてはテトラヒドロフラン等が好ましい。 反応 温度は、0℃から50℃、好ましくは20℃である。

【0491】一般式(19)の化合物の光延反応は、一般式(X11)の化合物から一般式(XX)の化合物を製造する方法と同様に行うことができる。

【0492】次いで、一般式(6)の化合物から一般式(III-ii)の化合物を合成する反応と同様な条件を適用して接触還元を行い、一般式(III-x)の化合物を合成することができる。

【0493】なお、一般式(1)の化合物、一般式

(5) の化合物及び一般式(15) の化合物は公知化合物であるか、公知化合物を利用して自体公知の化学的手法により、製造することができる。

【0494】次に、製造法Aのもう一方の原料化合物である一般式(IV)の化合物の製造法について説明する。一般式(IV)の化合物は、以下の合成法Kないし合成法Mにより、製造することができる。

【0495】合成法K

一般式(1V)の化合物は、一般式(20)

[0496]

【化196】

R: (20) [式中、R'は、低級アルキル基を示し、Aroは、前 記の意味を有する]で表されるエステルをヒドラジンで 処理した後、亜硝酸を作用させることにより、一般式 (IV)

[0497]

【化197】

【0498】一般式 (20) の化合物をヒドラジンで処理した後、亜硝酸を作用させて一般式 (IV) の化合物へ変換する反応において、用いる各試薬の量は、一般式 (20) のエステル1モルに対し、ヒドラジンは1モル~10モル、好ましくは3モル~5モルであり、次段階の亜硝酸を作用させる反応で一般式 (20) のエステル1モルに対し、亜硝酸ナトリウムが1モル~5モル、好ましくは3モル~5モルであり、1N塩酸は亜硝酸ナトリウム1モルに対し、1L~5L、好ましくは1L~3Lであろ

【0499】反応は、通常、不活性溶媒中で行われ、当該不活性溶媒としては、ヒドラジンとの反応に対しては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール類等が挙げられ、また亜硝酸を作用させる反応では、例えば水;例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類;例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、又はそれらの混合物が挙げられる。

【0500】反応温度は、通常、ヒドラジンとの反応に対しては0 $\mathbb{C}$ ないし反応に用いる溶媒の沸点まで、好ましくは20 $\mathbb{C}$ ~50 $\mathbb{C}$ であり、反応時間は、通常、1時間~48時間、好ましくは5時間~24時間であり、また亜硝酸を作用させる反応では、0 $\mathbb{C}$ ~50 $\mathbb{C}$ 、好ましくは0 $\mathbb{C}$ ~20 $\mathbb{C}$ であり、反応時間は、通常、30 $\mathbb{C}$ 間~55時間、好ましくは30 $\mathbb{C}$ 0

【0501】なお、一般式(20)の化合物は、公知化合物であるか、エステルの合成法の定法に従って、製造することができる。

【0502】合成法L

一般式 (IV-i)

[0503]

【化198】

[式中、R', 及びR', ', 'は、それぞれが結合する炭素原子と共に、窒素原子を包含してもよく、適宜、保護された置換基を有していてもよい、飽和若しくは不飽和の5員又は6員環基を示す]の化合物は、公知化合物である、1, 2, 4-トリアジン-5-カルボン酸エチルエステルを原料として、一般式(21)

[0504]

【化199】

[式中、R', 及びR''', は、前記の意味を有する] の化合物を合成した後、合成法Kに従い製造することができる。1, 2, 4ートリアジンー5ーカルボン酸エチルエステルを一般式(22)

[0505]

【化2001

【0506】反応に用いる試薬の量は、1,2,4-トリアジン-5-カルボン酸エチルエステル1モルに対し、一般式(22)の化合物を1モルから過剰モル、好ましくは1から5モルである。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはクロロホルム等が挙げられる。反応温度は、20℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは20~70℃である。

【0507】一般式(21)の化合物から一般式(IV -i)の化合物を合成する反応は、合成法Kの一般式 (20)の化合物から一般式 (IV)の化合物を製造する工程と同様に行い、一般式 (IV-i)の化合物を製造することができる。

【0508】合成法M

一般式 (1 V-ii)

[0509]

【化201】

O IV-ii [式中、Ar<sub>10</sub>は、置換基<sup>19</sup>-Sn (n-Bu)<sub>3</sub>を含む前記のAr<sub>0</sub>を示す] の化合物は、一般式(23) 【0510】 【化202】

R' (23)

[式中、 $Ar_{101}$ は、置換基件  $-X_{10}$ (ここにおいて、 $X_{10}$ はハロゲン原子を意味する)を含む前記の $Ar_{0}$ を示し、R'は、前記の意味を有する]の化合物を原料として合成することができる。

【0511】一般式 (23) の化合物を、パラジウム錯体、例えばテトラキストリフェニルホスフィンパラジウムを触媒として、ヘキサーnーブチルジチンと反応させることにより、一般式 (24)

[0512]

【化203】

R'、 (24) BびR けい前記の音味

[式中、Ar<sub>10</sub>及びR<sup>2</sup> A<sup>2</sup>(10</sup>前記の意味を有する]の化合物を合成した後、合成法Kに従い製造することができる。

【0513】一般式(23)の化合物とヘキサーnーブチルジチンとの反応において、一般式(23)の化合物1モルに対し、ヘキサーnーブチルジチンを1モルから過剰モル、好ましくは1.5~3モル用い、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム等のパラジウム錯体を0.05~0.2モル、好ましくは0.1モルを用いる。反応は、通常、不活性溶媒中で行い、当該不活性溶媒としてはジオキサン等が挙げられる。反応温度は、50℃から用いる不活性溶媒の沸点、好ましくは70~130℃である。

【0514】一般式(24)の化合物から一般式(IV-ii)の化合物を合成する反応は、合成法Kの一般式(20)の化合物から一般式(IV)の化合物を製造する工程と同様に行い、一般式(IV-ii)の化合物を製造することができる。次に、製造法Bの原料化合物である一般式(V)

[0515]

【化204】

[式中、X、Y、Z、R  $_{10}$ 、R  $_{20}$ 、R  $_{30}$ 、R  $_{40}$ 、R  $_{50}$ 及 び式

[0516]

【化2051

は、前記の意味を有する] の化合物の製造法について説明する。一般式 (V) の化合物は、以下の合成法Nの方法で製造することができる。

【0517】合成法N

一般式(V)の化合物は、一般式(25)

[0518]

【化206】

$$\begin{array}{ccc}
R_{10} & R_{20} \\
X=Z & R_{30} \\
\downarrow & CO_2H \\
R_{40} & R_{40}
\end{array}$$
(25)

[式中、X、Y、Z、R<sub>10</sub>、R<sub>20</sub>、R<sub>30</sub>、R<sub>40</sub>、R<sub>50</sub>及 び式

[0519]

【化207】

は、前記の意味を有する]の化合物をクロリドとした 後、アジ化ナトリウムを作用させることにより生成する ことができる。

【0520】一般式(25)のカルボン酸クロリドへ変換する工程は、一般式(25)の化合物を、一般式(XVII1)から酸ハロゲン化物を製造する工程と同様な方法で行うことができ、従って反応条件等も同様な条件が適用できる。こうして得られた酸クロリド1モルに対し、アジ化ナトリウム1モル~5モル、好ましくは1モル~3モルを水又は必要であれば水とテトラヒドロフランの混合溶媒中で反応を行い、一般式(V)の化合物を得ることができる。

【0521】反応温度は、通常、0℃ないし50℃まで、好ましくは0℃~20℃であり、反応時間は、通常、30分間~12時間、好ましくは1時間~5時間である。

【0522】また、製造法Bの他の原料化合物の一般式 (VI) の化合物は、公知化合物であるか、アミノ化合物の合成法の定法に従って製造することができる。

【0523】次に、本発明の有用性を具体的に示すため、本発明品のCdk4及びCdk6括性並びに細胞増殖阻害に対する50%阻害濃度(IC<sub>50</sub>値)を求めた。 【0524】Cdk4阻害作用 (1) サイクリンDI-Cdk4及びサイクリンD2-Cdk4の3

まず、 C d k 4 及びその活性化因子サイクリンD 1 もしくはサイクリンD 2 それぞれの c D N A をバキュロウイルス発現ベクターに組み込み、組み換えバキュロウイルスを作製した。それを昆虫細胞S f 9に共感染させてサイクリンD 1 ー C d k 4 又はサイクリンD 2 ー C d k 4 活性複合体として高発現させた。その細胞を回収して可溶化した後、H P L C カラムクロマトグラフィーで精製した [ジ・エンボ・ジャーナル (EMBO J.)、第15巻、7060-7069頁、(1996年)]。【0525】(2)サイクリンD 1 ー C d k 4 及びサイクリンD 2 ー C d k 4 の活性測定

サイクリンD1-Cdk4及びサイクリンD2-Cdk4の活性測定において、基質はRBタンパク質のアミノ酸775番から787番に相当する合成ペプチド(Arg-Pro-Pro-Thr-Leu-Ser-Pro-Ile-Pro-Arg)を用いた[ジ・エンボ・ジャーナル(EMBOJ.)、第15巻、7060-7069頁、(1996

年)]。

【0526】反応は北川等の方法 [オンコジーン (On cogene)、第7巻、1067-1074頁、(1 992年)]を一部改変して行った。反応液量は21. 1 μ1で、反応バッファー (Rパッファー) の組成は2 0 mM トリスー塩酸バッファー (pH7.4)/1 0 mM 塩化マグネシウム/4.5 mM 2-メル カプトエタノール/1 mM エチレングリコールビス テトラアセチック アシッド (EGTA) で、そこに精 製したサイクリンD1-Cdk4もしくはサイクリンD 2-Cdk4と100 μMの基質ペプチドと50 μ Mの非標識アデノシン三リン酸 (ATP) および1  $\mu$ Ciの[γ -33P] 標識ATP (2000-400 O Ci/mmole)を添加して、反応温度30℃で 45分間反応させた。その後、10 μlの350 m M リン酸パッファーを反応系に添加して反応を停止さ せた。基質ペプチドをP81ペーパーに吸着させた後、 その放射活性を液体シンチレーションカウンターで測定 した。 [γ-33P] 標識ATPは第一化学薬品社から 購入した。

【0527】被検化合物の反応系への添加は、ジメチルスルホキシド (DMSO) に溶解させた溶液を1.1  $\mu$ 1加えることによって行った。反応系へDMSOのみを1.1  $\mu$ 1加えたものを対照群とした。

【0528】本発明化合物の代表化合物として実施例131、165、329、579を選択し、この化合物のサイクリンD1-Cdk4又はサイクリンD2-Cdk4活性に対するIC50値を求めた。その結果を下記の表に示す。

	1C5O (μM)					
	サイクリンD 1 – C	サイクリンD2-C				
化合物名	dk4	dk4				
実施例131	0. 061	0. 019				
実施例329	_	0. 033				
実施例165		0. 016				
実施例 5 7 9	_	0. 011				
Afternation and a second declar	0 205 /1	& ATTE				

【0530】本発明の化合物の針4クリレDrlidではk 0.39頁、(199.60円)6]。

4又はサイクリンD2-Cdk4阻害活性は、Cdk4阻害活性を有する公知の化合物(±)flavopiridolのそれと比較して著しく高いことは明らかである。

#### 【0531】Cdk6阻害作用

(1) サイクリンD1-Cdk6及びサイクリンD3-Cdk6の調製

サイクリンD1-Cdk4と同様に、Cdk6及びその活性化因子サイクリンD1もしくはサイクリンD3それぞれのcDNAをバキュロウイルス発現ベクターに組み込み、組み換えバキュロウイルスを作製した。それを昆虫細胞Sf9に共感染させてサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD3-Cdk6活性複合体として高発現させた。その細胞を回収して可溶化した後、HPLCカラムクロマトグラフィーで精製した。

【0532】 (2) サイクリンD1-Cdk6及びサイクリンD3-Cdk6の活性測定

サイクリンD1-Cdk6の活性測定において、基質は合成ペプチド(Lys-Ala-Pro-Leu-Ser-Pro-Lys-Lys-Ala-Lys)を用い、サイクリンD3-Cdk6の活性測定において、基質は合成ペプチド(Arg-Pro-Pro-Thr-Leu-Ser-Pro-Ile-Pro-His-Ile-Pro-Arg)を用いた[ジ・エンボ・ジャーナル(EMBO J.)、第15巻、7060-706

【0533】反応は北川等の方法[オンコジーン(Oncogene)、第7巻、1067-1074頁、(1992年)]を一部改変して行った。反応液量は21.1μlで、Rバッファーに精製したサイクリンD1-Cdk6と400 μMの基質ペプチド、もしくはサイクリンD3-Cdk6と100 μMの基質ペプチド、と50 μMの非標識ATPおよび1 μCiの[γ-33P]標識ATP(2000-4000 Ci/mmole)を添加して、反応温度30℃で20分間もしくは45分間反応させた。その後、10 μ]の350 mM リン酸バッファーを反応系に添加して反応を停止させた。基質ペプチドをP81ペーパーに吸着させた後、その放射活性を液体シンチレーションカウンターで測定した。

【0534】本発明化合物の反応系への添加は、DMS Oに溶解させた溶液を1.1  $\mu$ 1加えることによって行った。反応系へDMS Oを1.1  $\mu$ 1加えたものを対照群とした。

【0535】本発明化合物の代表化合物として実施例131、165、329、579を選択し、この化合物のサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD3-Cdk6活性に対するIC50値を求めた。その結果を下記の表に示す。

[0536]

【表2】

化合物名	1 C 5 0 (µM)			
	サイクリンD1-С	サイクリンD 3 – C		
	d k 6	dk6		
実施例131	0.013	_		
実施例329	0.065			
実施例165		0.013		
実施例579		C. 022		

【0537】この結果から本発明化合物が強いサイクリンD1-Cdk6又はサイクリンD3-Cdk6阻害活

性を有することは明らかである。 【0538】細胞増殖抑制作用

#### (1) 細胞培養の方法

臨床分離癌細胞株HCT116は10%牛胎児血清添加 ダルベッコ変法イーグル培地を用いて、臨床分離癌細胞 株MKN-1は10%牛胎児血清添加RPM11640 培地を用いて37℃で5% CO₂存在下、飽和水蒸気 の環境にて培養した。

【0539】 (2) 細胞増殖抑制作用の測定 細胞増殖抑制作用は、スケハン (Skehan) 等の方法 [ジャーナル・オブ・ナショナル・キャンサー・インスティテュート(J. Natl. Cancer Inst.)、第82巻、1107-1112頁、(1990年)]を改変して測定した。 HCT116あるいはMKN-1を生細胞数として1X10<sup>3</sup>個含むそれぞれの細胞の培養用培地100μlずつを96ウエル細胞培養用ディッシュに分注し、一晩培養した。翌日、まず化合物131および(±) flavopiridolのDMSO溶液から、DMSOによる希釈系列を調製し

た。次いでその希釈系列をあるいは薬剤非添加対照用としてDMSOのみをそれぞれの細胞の培養用培地に添加した。最後に、96ウエルディッシュで培養した細胞に、各薬剤の希釈系列あるいはDMSOのみを添加した培養用培地を $100 \mu$ 1ずつ添加し、さらに3日間培養した。

【0540】各ウエルに50%トリクロロ酢酸を50 μ 1 ずつ加えて細胞を固定した。0.4%スルホローダミンBで細胞を染色した後、10 mMトリスバッファーを用いてスルホローダミンBを抽出した。450 nmを対照波長として560nmにおける光学濃度を測定して対照詳と比較した。実施例131の化合物と(±) flavopiridolの細胞増殖50%阻害濃度(1C50)を求めた結果を以下の表に示した。

[0541]

【表3】

	IC50 (μM)	1C50 (μM)
化合物名	HCT116細胞	MKN-1細胞
実施倒131の化合物	0.013	0. 10
(±) flavopíridol	0. 15	0.87

【0542】本発明化合物は、Cdk阻害作用を有する 既知の化合物(±) flavopiridolと比較し て明らかに強い細胞増殖阻害作用を示していることか ら、抗腫瘍剤として有用である。

【0543】従って、本発明化合物の治療効果が期待される好適な腫瘍としては、例えばヒトの大腸癌等が挙げられる。

【0544】本発明化合物は、抗腫瘍剤として使用される場合には、その薬学的に許容しうる塩としても使用することができる。薬学的に許容しうる塩の典型例としては、例えばナトリウム、カリウム等のアルカリ金属との塩等を挙げることができる。

【0545】本発明の化合物の薬学的に許容しうる塩の 製造法は、有機合成化学分野で通常用いられる方法を適 宜組み合わせて行うことができる。具体的には、本発明 化合物の遊離型の溶液をアルカリ溶液で中和滴定するこ と等が挙げられる。

【0546】本発明化合物を抗腫瘍剤として使用する際の投与形態としては各種の形態を選択でき、例えば錠剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、液剤等の経口剤、例えば溶液、懸濁液等の殺菌した液状の非経口剤等が挙げられる。

【0547】固体の製剤は、そのまま錠剤、カプセル剤、顆粒剤又は粉末の形態として製造することもできるが、適当な添加物を使用して製造することもできる。該添加物としては、例えば乳糖、ブドウ糖等の糖類、例えばトウモロコシ、小麦、米等の澱粉類、例えばステアリ

ン酸等の脂肪酸、例えばメタケイ酸ナトリウム、アルミン酸マグネシウム、無水リン酸カルシウム等の無機塩、例えばポリビニルピロリドン、ポリアルキレングリコール等の合成高分子、例えばステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウム等の脂肪酸塩、例えばステアリルアルコール、ベンジルアルコール等のアルコール類、例えばメチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース等の合成セルロース誘導体、その他、水、ゼラチン、タルク、植物油、アラビアゴム等通常用いられる添加物等が挙げられる。

【0548】これらの錠剤、カプセル剤、顆粒剤、粉末等の固形製剤は、一般的には0.1~100重量%、好ましくは5~100重量%の有効成分を含むことができる。液状製剤は、水、アルコール類又は例えば大豆油、ピーナツ油、ゴマ油等の植物由来の油等液状製剤において通常用いられる適当な添加物を使用し、懸濁液、シロップ剤、注射剤等の形態として製造することができる。【0549】特に、非経口的に筋肉内注射、静脈内注射、皮下注射で投与する場合の適当な溶剤としては、例えば注射用蒸留水、塩酸リドカイン水溶液(筋肉内注射用)、生理食塩水、ブドウ糖水溶液、エタノール、静脈内注射用液体(例えばクエン酸、クエン酸ナトリウム等の水溶液)、電解質溶液(例えば点滴静注、静脈内注射用)等又はこれらの混合溶液が挙げられる。

【0550】又、これらの注射剤は予め溶解したものの他、粉末のまま又は適当な添加物を加えたものを用時溶

解する形態もとることができる。これらの注射液は、通常  $0.1\sim10$  重量%、好ましくは  $1\sim5$  重量%の有効成分を含むことができる。

【0551】又、経口投与の懸濁剤又はシロップ剤等の 液剤は、0.5~10重量%の有効成分を含むことがで きる。

【0552】本発明の化合物の実際に好ましい投与量は、使用される化合物の種類、配合された組成物の種類、適用頻度及び治療すべき特定部位及び患者の病状によって適宜増減することができる。例えば、一日当りの成人一人当りの投与量は、経口投与の場合、10ないし500mgであり、非経口投与、好ましくは静脈内注射の場合、1日当り10ないし100mgである。なお、投与回数は、投与方法及び症状により異なるが、単回又は2ないし5回に分けて投与することができる。

#### [0553]

【発明の実施の形態】以下に実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、もとより本発明はこれらの実施例のみに限定されるものではない。

【0554】実施例および参考例の薄層クロマトグラフ ィーは、プレートとしてSilica gel<sub>50</sub>F<sub>254</sub> (Merck) を、検出法としてUV検出器を用いた。 カラム用シリカゲルとしては、WakogelTM C -300又はC-200 (和光純薬) を用いた。高速液 体クロマトグラフィーとしては、 HP1100シリー ズ (ヒューレット パッカード (HP) ) を用いた。 MSスペクトルは、JMS-SX102A (日本電子 (JEOL)) 又はQUATTRO II (マイクロマ ス)を用いて測定した。NMRスペクトルは、重クロロ ホルム溶液で測定する場合には、内部基準としてテトラ メチルシラン (TMS) を用い、重メタノール溶液で測 定する場合にはメタノールを、重ジメチルスルホキシド 溶液で測定する場合にはジメチルスルホキシドを用い、 Gemini-200 (200MHz; Varia n), Gemini - 300 (300MHz; Vari an) 、またはVXR-300 (300MHz; Var

i a n) 型スペクトロメータを用いて測定し、全δ値を ppmで示した。

【0555】NMR測定における略号の意味を以下に示す。

s:シングレット

d: ダブレット

dd: ダブル ダブレット

t:トリプレット

dt:ダブル トリプレット

q:クァルテット

m:マルチプレット

br:ブロード

J:カップリング定数

Hz:ヘルツ

CDCla: 重クロロホルム

D<sub>2</sub>O: 重水

 $DMSO-d_6:$  重ジメチルスルホキシド

CD<sub>3</sub>OD: 重メタノール

【0556】反応式等における略号の意味を以下に示

す。

Ac:アセチル基

Et:エチル基

n-Bu:n-ブチル基

Bn:ベンジル基

n-Pr:n-プロピル基

i-Pr:イソプロピル基

Me:メチル基

Ph:フェニル基

Py:ピリジル基

TEA: トリエチルアミン

[0557]

【実施例】次に、本発明に係る実施例化合物を以下の表 に具体的に例示する。

[0558]

【表4】

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R <sub>e</sub>	R <sub>t</sub>	R <sub>c</sub>
1		O	Н	Н	Н
2		<b>N</b> e <b>N</b>	Н	Н	Н
3		HO	н	н	Н
4		Enú	Н	Н	Н
5		HO <sub>2</sub> C	Н	н	Н
6		Ü	н	н	Н
. 7		Ÿ	н	Н	Н
8		$\bigcirc$	н	н	н
9		Y	н	Н	Н
5 5 9 ]		【表5】		*********	

-66-

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_6$ 
 $R_8$ 

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R <sub>s</sub>	R <sub>t</sub> .	R <sub>c</sub>
10	THE STATE OF THE S	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Н	Н	Н
11		Cr 20 n	н	н	н
12			н	Н	н
13			н	н	н
14		\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	н	Н	н
15		NO,	н	н	н
16		(C++,	н	Н	Н
17		Com	н	Н	н
18		I.hn Ev	н	Н	н
19		CO PRI EMPO)	н	Н	н
20			н	н	н

[0560] [表6]

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_b$ 
 $R_b$ 
 $R_b$ 
 $R_b$ 
 $R_b$ 

実施例	R <sub>b</sub> R <sub>1</sub> 、R₂及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	Ra	R,	R <sub>c</sub>
21	$\bigcirc$	- Juni	Н	Н	Н
22		T MITT-BU	н	н	н
23			н	н	Н
24			н	н	Н
25		XX	н	Н	Н
26			н	Н	Н
27		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	н	Н	Н
28		R N A	н	Н	Н
29		\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	н	Н	Н
30		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	н	Н.	Н
31		N CHAR	н	Н	Н

[0561] [表7]

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>t</sub>	R <sub>c</sub>
32		CH CH	Н	Н	Н
33		THE ME	Н	Н	н
34		N N	Н	н	н
35		The state of the s	Н	Н	н
36		OH OH	н	Н	н
37			Н	Н	н
38		N Ph	н	н	н
39			н	н	Н
40		S	н	н	н
41		Me Me	н	н	Н
42		S COCO,EI	н	н	н

-69-

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_a$ 

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造	Ar	R <sub>a</sub>	$R_b$	R <sub>c</sub>
43		Engelogiti	Н	н	н
44		S = MC=(C O_E1)	н	Н	Н
45		S S P B	н	н	Н
46		S Pn(4-Ci)	н	н	н
47		SC PHILIPPE 35	н	Н	н
48		S III	Н	Н	Н
49		S Er	н	Н	н
50		$\sum_{n=1}^{\infty} -nc_{n}$	н	н	н
51			Н	н	н
52		N S N L	Н	Н	н
53		75	н	н	н
3]		【表 9】			

-70-

$$R_{c}$$
 $R_{c}$ 
 $R_{b}$ 
 $R_{a}$ 
 $R_{b}$ 
 $R_{c}$ 
 $R_{b}$ 

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>t</sub> .	$R_c$
54	***		Н	Br	Н
55	R.=H . R <sub>2</sub> =0	Ü	Н	н	н
56	R <sub>1</sub> =Me ; R <sub>2</sub> =O	N	Н	Н	Н
57	' R <sub>1</sub> =Et : R <sub>2</sub> =O		Н	Н	Н
58	$R_1 = n - Pr : R_2 = 0$		н	н	Н
59	R <sub>i</sub> =i-Pr : R <sub>2</sub> =0		н	Н	Н
60	R <sub>1</sub> =n-Bu ; R <sub>2</sub> =0		н	Н	н
61	R <sub>1</sub> =(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> OH; R <sub>2</sub> =0		н	н	Н
62	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>2</sub> OH) <sub>2</sub> : R <sub>2</sub> =O		н	Н	н
63	R <sub>i</sub> =CH <sub>2</sub> COOEt : R <sub>2</sub> =0		н	н	н
64	R-=Bn : R <sub>2</sub> =0		Н	Н	н

[0564] 【表10】

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>s</sub>	R <sub>t</sub>	$R_c$
65	R <sub>1</sub> =(OH <sub>2</sub> ),Ph , R <sub>2</sub> =0		н	Н	н
66	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> Ph(2-NH <sub>2</sub> ) , R <sub>2</sub> =0		н	н	Н
67	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> Ph(3-NH <sub>2</sub> ) : R <sub>2</sub> =0		н	Н	Н
68	$R_1 = CH_2(2-Py) : R_2 = 0$		Н	Н	Н
69	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> (3-Py) : R <sub>2</sub> =O		Н	Н	Н
70	R <sub>1</sub> =CH <sub>2</sub> (4-Py) ; R <sub>2</sub> =O		Н	Н	Н
71	$R_1$ =CH <sub>2</sub> Ph(4-MeOCO) ; $R_2$ =O		Н	Н	н
72	R <sub>1</sub> =2-シクロヘキセン-1-イル:R <sub>2</sub> =0		Н	Н	н
73	R <sub>1</sub> =シクロヘキシルメチル : R <sub>2</sub> =0		Н	Н	н
74 5]	R <sub>1</sub> =N-メチルピペリジンー4ーイル ; R <sub>2</sub> =O	(表11)	н	Н	н

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	Ra	R <sub>t</sub>	R <sub>c</sub>
79	N		н	Н	Н
80	N—	N	Н	Н	Н
81	$\sim$	CHYOHON	н	Н	Н
82	N—	CH, NH,	н	Н	Н
83	N_	niowi L	н	н	Н
84	$\sim$	CH2MITE QU	н	Н	н
85	$\sim$	<b>Y</b>	н	Н	н
86	$\sim$	CH <sub>2</sub> NHBa	н	н	н
87	N	Спроспристи	н	н	Н
88	N	Énjagonja kanal	н	Н	Н
89		Entractulario trafo	Н	н	н

【0566】 【表12】

$$R_c$$
 $R_c$ 
 $R_b$ 
 $R_a$ 
 $R_a$ 

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	Ra	R <sub>b</sub>	R <sub>c</sub>
90	N N	Organity Mars Comp	Н	Н	Н
91		Lu, mac u, o sy	Н	н	н
92		CHJUMC H, IJ 4 FG	Н	Н	Н
93	$\sim$	Y_0	Н	н	Н
94	$\sim$	Y.O.	Н	н	н
95	N.	(Cr <sub>22</sub> mi(Cr <sub>22</sub> mr <sub>2</sub>	н	Н	н
96		(ormation/or	Н	н	н
97	$\sim$	1:h j-ph ((h <sub>2</sub> )-j:h <sub>3</sub>	Н	н	н
98		Cingles (Chigaria)	Н	н	Н
99	N-	Para de Para de Mil	Н	н	Н
100		ICH; SH CH CO.P.	Н	н	Н

[0567] [表13]

実施例	R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R₅	R <sub>c</sub>
101	N	Constructive for	Н	н	Н
102	N	CHARM CHEMP HOS.	н	Н	н
103	N	Chabanche224	Н	н	н
104	N	IC Hobston CH + 34%	н	н	н
105	N	(6 m , 1, 4 m E m , 26 by	Н	н	н
106	N.	(CH <sup>2</sup> )/set (CH <sup>2</sup> )/set	н	н	н
107		CHAMBLE HALFING OR	н	н	Н
108	$\sim$	THE SHOP HIT ALL	н	Н	н
109	N	N (H2) NM c2	н	Н	Н
110	$\langle \rangle$	Ŷ	н	н	н
111			Н	Н	Н

[0568] 【表14】

実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R,	R <sub>E</sub>	R <sub>c</sub>
112	$\sim$	Krawa com	Н	н	н
113	√N_	(C H;); (M2O; B1	Н	Н	н
114	N-	Chybratao s n	Н	Н	н
115	√ N—	(C w ) James Out accom Out	Н	Н	н
116		(CH47:0b)	н	Н	н
117	$\sim$	5	Н	Н	н
118	N.	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	Н	Н	н
119	N	E	Н	Н	н
120		, 10,h	Н	Н	Н
121 <del>9 ]</del>		(表15)	н	Н	н.

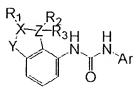
実施例	R1、R2及びXが一緒になって形成する環構造等	Ar	R <sub>a</sub>	R <sub>L</sub>	R <sub>c</sub>
122	-сн,c		н	Н	н
123	H-JC (H-19+C)		н	н	н
124	Me N		Н	Н	Н
125	CH <sub>2</sub> OH		н	Н	Н
126	CH <sub>2</sub> MH <sub>2</sub>		Н	н	Н
127	Me N		Н	н	Н
128	CH <sub>2</sub> OH		н	Н	н
129			н	н	н
130	HOH <sub>2</sub> C		Н	Н	Н
131	H <sub>2</sub> C=(HO)C		Н	н	н
132	ngu(nu)nu N	Ü	Н	Н	Н

[0570]

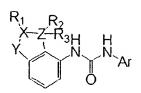
実施例	Y	R <sub>1</sub> R 以此X、Z、R1、R		Аг	R' 1	R' 2
		が一緒になって形成す				
133	СО		<b>н</b>	N R'2	<b>^</b> \$^√	Н
134	со	同	Ŀ	同上	~\\\\	Н
135	со	同	L	同上	$\sim \text{$^{\sim}$}$	н
136	со	同	<u></u>	同上	~# <u></u>	Н
137	СО	间	Ŀ	同上		Н
138	СО	同	Ł	同上	√H, CH	Н
139	СО	[部]	上	同上		Н
140	СО	同	Ł	同上	~#\$	Н
141	СО	间	Ł	同上		Н
142	СО	同	Ŀ	同上	JO'N	Н
143	CO	同		· 同上	JO'N	Н
1)			( ā	表 17】		

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、2、F1、F2及びが着しくはF が一緒になって形成する振標造	A r	R' i	R'z
144	со	N— H	N R'1	7° N	Н
145	со	周上	同上	) N	Н
146	СО	<u> </u>	同上	N N	Н
147	со	同上	同上	Yo'N	Н
148	со	同上	同上		Н
149	СО	同上	同上	70%	Н
150	СО	同上	同上	\	Н
151	СО	同上	同上	\frac{1}{2}	Н
152	СО	同上	同上	~~	Н
153	СО	同上	同上	~~\\\_\\_\	Н
154	co	同上	同上	~~	Н
2]			表18】		

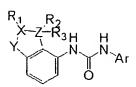
-79-



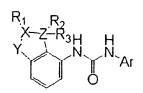
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> I	 ₹₃	A r	R . 1	R . 2
		又はX、Z、R1、R2及び/若し が一緒になって形成する頻構造			•	
155	СО	N	Н	N R 2	\\\\_\\\\_\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
156	СО	同上		同上	CN	Н
157	со	同上		同上	CN	Н
158	со	同上		同上	HO N	Н
159	CO	同上		同上	HO N	Н
160	СО	同上		闹上	CN-	Н
161	СО	同上		同上	TON	Н
162	СО	同上		同上	Dud	Н
163	СО	同上		间上	CN-C	Н
164	со	同上		同上	TNO	Н
165	СО	同上	•=	同上	CMO	Н
<del>s }</del>			衣	19]		



166	со		F 1、 F 2 及び て形成する環構	/若しくはR <sub>3</sub> 造			
	СО	(	_				
167		)		Н	N R'2		Н
101	СО		同上		同上	Th-	Н
168	со		同上		同上	CN-	Н
169	co		同上		同上	~~	Н
170	co		同上		同上	KN-0X	Н
171	СО		同上		同上	CN-SX	Н
172	СО		同上		同上	CN-87	Н
173	СО		同上		同上	CN-6X	Н
174	СО		同上		同上	NH	Н
175	со		同上		同上	NH	Н
176	со		同上	f sta	同上 <del>20】</del>	NH	Н



実施例	Y	R <sub>1</sub>	R2	R <sub>3</sub>	Ar	R i	R'
		又はX、2、R 1 が一緒になって形					
177	СО	N-	$\overline{}$	Н	N R'2	ХН	Н
178	СО		同上		同上	JM NHOY	Н
179	СО		同上		同上	(h()	Н
180	СО		同上		同上	~~~	Н
181	СО		同上		同上	THO	Н
182	СО		同上		同上	(M)	Н
183	СО		同上		同上	Thy.	Н
184	СО		同上		同上	TNY	Н
185	СО		同上	-	同上	Th.	Н
186	СО		同上		同上	DA	Н
187	со		同上		同上	64	Н
5]				ā	₹21 <b>]</b>		_



実施例	Y.	R <sub>1</sub> 又はY、2、R1、 が一緒になって形成	R2及び/若し	₹3 K#Rē	Аг	R'ı	R' 2
188	co	N	\	Н	N R' <sub>1</sub>	Sort)	Н
189	СО	i	同上		同上	Tour St.	Н
190	СО	1	司上		同上	ot Circ	Н
191	СО	ſ	司上		同上	N-Y	Н
192	со	i	司上		同上	(N)	Н
193	СО	ſ	司上		同上	HN)	Н
194	СО	F	司上		同上	N- HN	Н
195	СО	Ţ	司上		同上	(m)	Н
196	со	ſ	司上		同上	- CM-C)	Н
197	СО	ī	司上		同上	\_N-(_)	Н
198	СО	ļī	引上		同上	\mathrew \cdot\)	Н
3}			<u>-</u>	<del>【表 2</del>	2 }		

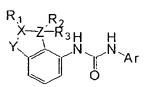
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>		Αr	R; 1	R; 2
		又はX、2、R1、R2及び が一緒になって形成する興報				
199	CO	$\bigcap_{N}$	H	N R'2	D)	Н
200	СО	同上	ı	同上	Dn}	Н
201	СО	同上	ı	司上	Zn}	Н
202	СО	同上	F	司上	2)	Н
203	СО	同上	ŗ	司上	N-CO	Н
204	СО	同上	ſi	司上	MHCC.	Н
205	СО	同上	Ī	司上	CHCC	Н
206	СО	同上	Įī	司上	(N-(I)	Н
207	co	同上	ī	司上	D-C-D	Н
208	со	同上	ī	司上	(n-0n)	Н
209	СО	同上	ſī	司上	THOML	Н

実施例	J.	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub> ご若しくはR	Ar	R ' 1	R' 2
		が一緒になって			-		
210	со	N	$\bigcirc$	Н	N R' <sub>1</sub>	C.C.P	Н
211	СО		同上		同上	DY	Н
212	СО		同上		同上	Tw_	Н
213	СО		同上		同上	0~0	Н
214	СО		同上		同上		Н
215	СО		同上		同上	CM	Н
216	СО		同上		同上	Tryp	Н
217	СО		同上		同上	8	Н
218	со		同上		间上	TN-6	Н
219	со		同上		同上	YWO	Н
220	со		同上		同上		Н
8 }					天24】		<del></del>

実施例	Y.	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	Rз	Αr	R ' 1	R , 2
		又は別、こ、F1、F2及び/ が一緒になって形成する環構道				
221	со	$\widehat{\mathbb{N}}$	Н	N R' <sub>1</sub>	(M)	Н
222	СО	同上		同上	(n-Co	Н
223	CO	同上		同上	N- JWH	Н
224	СО	同上		同上	D-7-69	Н
225	СО	同上		同上	(N)	Н
226	СО	同上		同上	N-YN	Н
227	co	同上		同上	HN N	Н
228	СО	同上		同上	Suc)	Н
229	со	同上		同上	OH OH	14
230	СО	同上		同上	CN-	Н
231	СО	同上	•	同上	TOWN TO THE TOWN T	Н
9-]			(表	<del>{25}</del>	<del></del>	

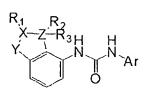
実施例	Y	R1     R2     R8       又はX、2、R1、R2及び//若しくはR       が一緒になって形成する関構造	A r	R i	R' <sub>2</sub>
232	СО	N— H	N R'2	(N-)	Н
233	со	同上	同上	Cn-1	Н
234	СО	同上	同上	Vn-	Н
235	СО	同上	同上	N-T	Н
236	СО	同上	同上	YN- N	Н
237	СО	同上	同上	HO OH	Н
238	СО	向上	同上	HN	Н
239	СО	同上	同上	HN. N	Н
240	СО	同上	同上	TN-N	Н
241	.CO	同上	同上	CM-NH;	Н
242	со	同上	同上	THE	Н
0]			表26]		

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/若しくは	Ar	R ' 1	R'a
		が一緒になって形成する原構造			
243	co	N— H	N. R <sub>2</sub>	Xn-()	Н
244	со	同上	同上	CMC>	Н
245	со	同上	同上	CNT)	Н
246	СО	同上	同上	CNZB	Н
247	СО	同上	同上	TN-SOH	Н
248	со	同上	同上	THIO	Н
249	СО	同上	同上	OH O	Н
250	СО	同上	同上	Son Son	Н
251	СО	同上	闹上	(N-0)	Н
252	co	同上	同上	NO N	Н
253	CO	同上	同上		Н
1]	************		【表27】		



実施例	Y	R <sub>1</sub>	R₂	R <sub>3</sub>	Аг	R : 1	R' 2
		又はX、2、R が一緒になって					
254	СО	N	$\bigcirc$	Н	N R'2	0.0	Н
255	со		同上		同上	CLC	Н
256	со		同上		同上	OC	Н
257	со		同上		同上	CC	Н
258	СО		同上		同上	. NH	Н
259	со		同上		同上		Н
260	со		同上		同上	NH	Н
261	со		同上		同上	Chro	Н
262	co		同上		同上	CAO	Н
263	СО		同上		同上	CL <sub>CO</sub>	Н
264	со		同上		同上		Н
2]	-			<b>₹</b>	₹28]		

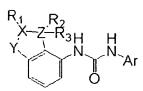
-89~



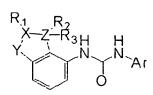
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び/	R <sub>3</sub> 若しくは下 <sub>3</sub>	Αr	R' 1	R' 2
		が一階になって形成する原構造				
265	со	₩.	Н	N R'2		Н
266	co	同上		同上	CO	Н
267	СО	同上		同上	N	Н
268	co	同上		同上	Ch	Н
269	co	同上		同上	N S-J	Н
270	со	同上		同上	S	Н
271	СО	同上		同上	[N-0	Н
272	CO	同上		同上		Н
273	CO	同上		同上		Н
274	СО	同上		同上	Cs	Н
275 3 <b>]</b>	СО	同上		同上	$\bigcirc$	Н
				₹29]		

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Αr	R' 1	R 2
		スは30、2、R が一緒になって				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
276	со	N	$\hat{\mathcal{T}}$	Н	N R'2	S	Н
277	СО		同上		同上	TH	Н
278	со		同上		同上	^N →	Н
279	СО		同上		同上	<b>~</b> 0 <b>√</b> ~	Н
280	СО		同上		同上	~~~~	Н
281	СО		同上		同上	~NH V	Н
282	СО		同上		同上	N N	Н
283	СО		同上		同上	J <sub>N</sub> (	Н
284	СО		同上		同上	AL CH	Н
285	со		同上		同上	, N N	Н
286	СО		同上		同上	Ĭ <sub>N</sub> ~N	Н
4]				[3	長30】		

-91-

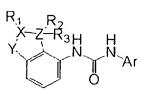


実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R · 1	R' 2
<del></del>		又はX、2、月1、月2及び/毛 が一緒になって形成する環構造	ましくはR <sub>3</sub>			·
287	СО	$\widehat{N}$	Н	N R'2		)
288	СО	同上		同上	$\bigcirc$	
269	со	同上		同上	HN HN	Н
290	СО	同上		同上	~N	Н
291	СО	同上		同上	et e	Н
292	co	同上		同上	$\langle N \rangle$	Н
293	СО	同上		同上	000	Н
294	СО	同上		同上	~~	Н
295	со	同上		同上	ОН	Н
296	СО	同上		同上	~Ĭ~	Н
297 5 8 <b>5 ]</b>	СО	同上	( <del>*</del>	同上 ₹3 1 <b>}</b>	∩⊦ .∩⊦	Н

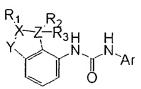


実施例	Υ	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> 又は区、こ、R1、F2及び/若しくは が一緒になって形成する原構造	Ar R <sub>3</sub>	R' <sub>1</sub>	R' <sub>2</sub>
298	со	N— H	N. 1 R 2	ОН	Н
299	СО	同上	同上		Н
300	СО	同上	同上	c Xn-S	Н
301	СО	同上	同上	i, Carlo	Н
302	СО	同上	同上	HO NH	Н
303	СО	同上	同上	но	Н
304	СО	同上	同上	HOUNH	Н
305	СО	同上	同上	O	Н
306	СО	同上	同上	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
307	СО	同上	同上	, H	Н
308 6-]	со	同上	同上	_H_Ch	Н

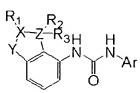
実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	Rз	Аг	R' 1	R , 2
		又はX、Z、F 1 が一緒になってモ					
309	со	N-	$\supset$	Н	N R' <sub>1</sub>		Н
310	СО		同上		同上		Н
311	со		同上		同上	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Н
312	СО		同上		同上		Н
313	СО		同上		同上	, h , C'u	Н
314	СО		同上		同上		)
315	СО		同上		同上	$R_2$ $R_1$	
316	СО		同上		同上	$R_2 \underbrace{}_{R_1}$	, N
317	со		同上		同上	R <sub>2</sub> R <sub>1</sub>	0
318	СО		同上		同上	R.R.	$\supset$
319	СО		同上	•	同上	O, C	4
7-}		1,000		【表	₹33}		



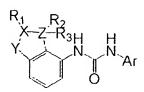
実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	Rз	Ar	R , 1	R' 2
		又はM、2、F が一緒になって			3		
320	СО	\ N		Н	N <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	HZ.	>
321	СО	٠	同上		同上		-
322	СО		同上		同上	CN CN	<b>,</b>
323	СО		同上		同上	NH;	Н
324	СО		同上		同上	NH;	Н
325	СО		同上		同上	<u></u>	Н
326	СО		同上		同上	.∕OH	Н
327	СО		同上		同上	~ H NO.	Н
328	СО		同上		同上	~ H <sub>S</sub> ONO <sub>2</sub>	Н
329	СО		同上		同上	~!~~	Н
330	СО		同上		同上	~#.~	Н
3 }					表34】		



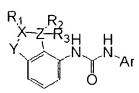
実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R , 1	R' 2
4		又は20、2、 R が一緒になって					
331	CO	N	$\bigcirc$	Н	N R'2	_ N → NH,	Н
332	со		同上		同上	~ NO THH	Н
333	СО		同上		同上	~WART OHG	Н
334	СО		同上		同上	~ NYNH,	н
335	СО		同上		同上	√νμ.	Н
336	СО		同上		同上	~ HN	Н
337	CO		同上		同上	~	Н
338	co		同上		同上	.~\ <sup>H</sup> \$\ 00	Н
339	СО		同上		同上	~HQ	Н
340	СО		同上		同上	.~H. OH	Н
341	СО		同上		同上	~# <u>~</u>	Н
9 }				【表	35]		



実施例	Y	$R_1$ $R_2$ $R_3$	Аг	R' 1	R ' 2
		又はX、Z、K1、K2及び/若しくは が一路になって形成する環構造	R <sub>3</sub>		
342	СО	N— H	N R'2	~#\_	Н
343	СО	同上	同上	√N NO	Н
344	СО	同上	同上	~ H	Н
345	СО	同上	同上		Н
346	CO	同上	同上	~ H	Н
347	СО	同上	同上	~ n s	Н
348	СО	同上	同上	~~~ N-N	Н
349	со	同上	同上	$\sim$	Н
350	СО	<b>同上</b>	同上	${\sim_{N}}{\smile}$	Н
351	СО	同上	同上	V2H	Н
	СО	同上	同上	~ ii. n.	Н

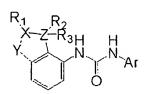


実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、F1、F2 が一緒になって形成する		Ат	R . 1	R <sup>*</sup> 2
353	СО	$\bigcap$	Н	N R'1	~, N	Н
354	со	同上		同上		Н
355	со	同上		同上		Н
356	СО	同上		同上	~#\	Н
357	СО	同上		同上		Н
358	СО	同上		同上		Н
359	СО	同上		同上		Н
360	CO	同上		同上	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
361	СО	同上		同上 ·	~s_	Н
362	СО	同上		同上	∕ ,CI	Н
363	со	同上		同上 <del>{3.7} —</del>		Н

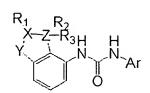


実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R 3	Λr	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R1、R2及U が一緒になって形成する環構				
364	со	N_	Н	N R'2	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Н
365	СО	同上		同上	~#Ou^	Н
366	СО	同上		同上	~HOOLH	Н
367	СО	同上		同上	~HOan	Н
368	СО	同上		同上		Н
369	СО	同上		同上	~HOO" 13	Н
370	СО	同上		同上	Don II.	Н
371	СО	同上		同上	ال ممري	Н
372	со	同上		同上	لتەركىلىر	H
373	со	同上		同上		Н
374 2 ]	со	同上		同上	Mooth	Н
۷ ]			37	38]		

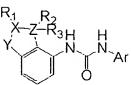
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> ZMX, Z, R1, R2	R <sub>3</sub>	Αr	R'ı	R' <sub>2</sub>
		が一緒になって形成する				
375	СО	$\bigcap$	Н	N R' <sub>1</sub>	~#C0^	Н
376	СО	同上		同上	aloa-A	Н
377	СО	同上		同上	-lang	Н
378	СО	同上		同上	~#000	Н
379	СО	同上		同上	~#LO <sub>O</sub> CM	Н
380	СО	同上		同上	~#0~~0	Н
381	СО	同上		同上	مثلامس	Н
382	со	同上		同上	M. O. M.	Н
383	CO	冏上		同上	, i ,	Н
384	СО	同上		同上	ب. رب ال	Н
385	СО	同上	<i>1</i> -	同上	~1000	Н
31 —			13	<del>₹39}</del>		



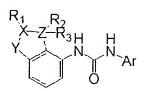
実施例	Y		R <sub>2</sub> R1、R2及び		Аг	R° 1	R ' 2
386	СО	J Yallows	▼ (形成する照構)	Н	N R'2	~#LO~D	Н
387	СО		同上		同上	حير مثلث	Н
388	co		同上		同上	~ H . J O ~ J N.	Н
389	со		同上		同上	Н	✓ OH
390	со		同上		同上	Н	N
391	со		同上		同上	Н	\J
392	СО		同上		同上	Н	/`N ∨
393	СО		同上		同上	Н	NH <sub>2</sub>
394	СО		同上		同上	Н	N. N
395	СО		同上		同上	Н	,N,
396	СО		同上		同上 <del>[40]</del>	Н	√N/ N/



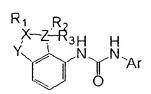
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>		Αr	R'ı	R ' 2
		又はX、Z、F1、R が一緒になって形成す		5		
397	со	$\bigcap_{N}$	Н	N R'2	Н	,N
398	СО	同。	Ł	同上	Н	
399	CO	同_	Ł	同上	Н	^
400	СО	同_	Ł	同上	CO₂Me	<b>✓</b> \
401	СО	同 <sub>-</sub>	Ł	同上	C O 2 M e	<b>/</b> \
402	со	同。	Ł	N R'2	Н	Н
403	со	同。	Ł	同上	.W. M.	Н
404	СО			N R'2	Н	
405	со	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	Ş	同上	Н	
406	со	, n		同上	Н	
407	СО	Ç	l	同上	Н	



実施例	Y	R 1	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R 1	R a
		又はX、2、R が一緒になって	1、F2及び/	をしくは R			
408	co			Н	N R 2	Н	Н
409	co	Н	ОН	Н	同上	Н	Н
410	СО	M e	同上	Н	同上	Н	Н
411	СО	$\wedge$	同上	Н	同上	Н	Н
412	СО	<b>~</b>	同上	. Н	间上	Н	Н
413	СО	<b>^</b>	同上	Н	同上	Н	Н
414	СО		同上	Н	同上	Н	Н
415	СО	NC -	同上	Н	间上	Н	Н
416	CO		"同上	Н	同上	Н	Н
417	СО	<b>↓</b>	同上	Н	同上	Н	Н
418	СО	u~~	同上	Н	同上	Н	Н
6 )					表42】		



	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>		Аг	R' 1	R' <sub>2</sub>
			R 1 、R 2 及び/ て形成する環構造		3		
419	СО	0	• \_ OH	Н	N R'2	Н	Н
420	СО	F F F	同上	Н	同上	Н	Н
421	СО	$\bigcirc$	同上	н	同上	Н	Н
422	СО	$\bigcirc$	同上	Н	同上	Н	Н
423	СО	$\bigcirc$	同上	Н	同上	Н	Н
424	СО	Ме	Ме	Н	同上	Н	Н
425	СО		同上	Н	同上	Н	Н
426	СО		同上	Н	同上	Н	Н
427	СО		同上	Н	同上	Н	н
428	со	$\bigcirc$	同上	Н	同上	Н	Н
429	СО		同上	Н	同上	Н	Н

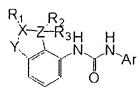


実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>2</sub> Rth, Z, R1, R2 Rth,		Ar	R' 1	R' 2
		が一緒になって形成する環構				
430	со	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н	N. R'1	Н	Н
431	СО	, N-,	Н	同上	Н	Н
432	со	Cho	Н	同上	Н	Н
433	СО	HO N	Н	同上	Н	Н
434	со		Н	同上	Н	Н
435	СО		Н	同上	Н	Н
436	со		Н	同上	Н	Н
437	СО		Н	同上	Н	Н
438	СО	<b>/</b> он	Н	同上	Н	Н
439	СО	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	Н	同上	Н	Н
440	СО	^ <u> </u>	Н	同上	Н	Н

			R <sub>2</sub>	Rз	Αr	R' 1	R° 2
			F 1 、R 2 及び。 て形成する環構は		3		
441	со	<u> </u>	~°\	Н	N R 2	Н	Н
442	со	同上	.~~~	Н	同上	Н	Н
443	со	同上	$\stackrel{\wedge}{\longrightarrow}$	Н	同上	Н	Н
444	со	同上	人人	Н	同上	Н	Н
445	СО	同上	$\triangle$	Н	同上	Н	Н
446	СО	同上	مک.	Н	同上	Н	Н
447	CO	同上		Н	同上	Н	Н
448	со	同上		Н	同上	Н	Н
449	со	Q.	<b>_</b> 0 <u>\</u>	Н	同上	H.	Н
450	со		<b>~</b> '\	Н	同上	Н	Н
451 9-}	СО	$\bigcirc$	Н	Н	同上 表4-5]	Н	Н

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	Rз	Аг	R ' 1	R ' 2
		又はM、2、1 が一緒になっ <sup>2</sup>			3		
452	со	O	Н	Н	N R'2	Н	Н
453	со	s s	Н	Н	同上	Н	Н
454	co		Н	Н	同上	Н	Н
455	со	<i>ò</i> -⟨ <i>&gt;</i> -0	Н	Н	同上	Н	Н
456	со	Ме	Н	Н	同上	Н	Н
457	СО		Н	Н	同上	Н	Н
458	со		Н	Н	同上	Н	Н
459	со	$\prec$	Н	Н	同上	Н	Н
460	СО		Н	Н	同上	Н	Н
461	со	P	Н	Н	同上	Н	Н
462	со	но	Н	Н	同上 表4.6】	Н	Н

 実施例	Y	Rı	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' 1	R ' 2
		スはM、Z、F	₹1, R2ÆU	<b>/若しくはR</b>		•	2
		が一緒になって	て形成する現情	造			
463	со	-0_	Н	Н	N R 2	Н	Н
464	со	CI	Н	Н	同上	Н	Н
465	со		Н	Н	同上	Н	Н
466	СО		Н	Н	同上	Н	Н
467	СО	$\bigcirc$	Н	Н	同上	Н	Н
468	со		Н	Н	同上	Н	Н
469	со	$\bigcirc$		Н	同上	Н	Н
470	со	0	N_9	Н	同上	Н	Н
471	со	0	N-O	Н	同上	Н	Н
472	СО	, N	3	Н	同上	Н	Н
473	СО	^	N P	Н	同上	Н	Н
1 }		•			表 4 7 }		



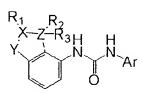
実施例	Y		R <sub>2</sub> R <sub>3</sub>	Αr	R . 1	R . 2
		又はX、2、R: が一緒になって#	1 、R2及び/若しくはS 形成する環構造	3		
474	CO		<b>П</b> С Н	N R <sub>2</sub>	Н	Н
475	со	N	Н	同上	Н	Н
476	СО	N-	Ъ	同上	Н	Н
477	СО	N-	у н	同上	Н	Н
478	co	N-	у н	同上	Н	Н
479	со	) N	р н	同上	Н	Н
480	СО	₩.	р н	同上	Н	Н
461	co		<b>р</b> н	同上	Н	Н
482	CO	N-	Н	同上	Н	Н
483	CO	NH	¥,o H	同上	Н	Н
484	СО		р н	同上	Н	11

-109-

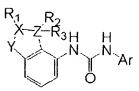
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>		Аг	R - 1	R ' 2
		又はX、Z、F.1、F.22 が一緒になって形成する8				
485	СО	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н	N, R <sub>2</sub>	Н	Н
486	СО	\	Н	同上	Н	Н
487	со	~~~	Н	同上	Н	Н
488	со	Y N-9	Н	同上	Н	Н
489	СО	100	Н	同上	Н	Н
490	СО		Н	同上	Н	Н
491	СО	() NO	Н	同上	Н	Н
492	со		Н	同上	Н	Н
493	СО		Н	同上	Н	Н
494	СО	N S	Н	同上	Н	Н
495	СО	HO,	H	同上 表 <del>49}</del>	Н	Н

実施例	Y	$R_1 R_2$	R <sub>3</sub>	Аг	R' 1	R' 2
		又はX、Z、R1、R2及i が一緒になって形成する環		3		
496	со	HO N	Н	N R 2	Н	Н
497	СО	CN	Н	同上	Н	Н
498	СО	√ N	Н	同上	Н	Н
499	СО	$\sim$	Н	同上	Н	Н
500	со	N-J	Н	同上	Н	Н
501	СО	N	Н	同上	Н	Н
502	СО	~ Lo	Н	同上	Н	Н
503	СО	~~~°	Н	同上	DO	Н
504	СО	Ono	Н	同上	同上	Н
505	СО	No.	Н	同上	同上	Н
506	СО		Н	同上	同上	Н

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R 3	A r	R' 1	R' 2
		又はX、Z、R 1、R が一緒になって形成す。		3		
507	СО		Н	N R'1	Too	Н
508	со	0	Н	同上	同上	Н
509	со		Н	同上	同上	Н
510	со	\$	Н	同上	同上	Н
511	co	N	Н	同上	同上	Н
512	со		Н	同上	同上	Н
513	со		Н	同上	同上	Н
514	со	N.O	Н	同上	同上	Н
515	CO	N	Н	同上	同上	Н
516	СО		Н	同上	同上	Н
517	со	N_O	Н	同上	同上	Н
<del>5 }</del>				表 5 1 }		



実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R'ı	R' 2
		又は20、2、F1、F2を が一緒になって形成する5				
518	СО	\	Н	N R 2	00	Н
519	co		Н	同上	同上	Н
520	СО		Н	同上	同上	Н
521	СО		Н	同上	同上	Н
522	СО	N-0	Н	同上	同上	Н
523	CO	TNO N	Н	同上	同上	Н
524	со	N,	Н	同上	同上	Н
525	СО	₩.	Н	同上	冏上	Н
526	СО	100	H	同上	同上	Н
527	СО		Н	同上	同上	Н
528	СО	O D	Н	同上	同上	Н



実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	ı A	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R 1、R 2。 が一緒になって形成する!				
529	со		Н	N. R'2	00	Н
530	СО	HN	Н	同上	同上	Н
531	CO	N	Н	同上	同上	Н
532	co	N_O	Н	同上	同上	Н
533	СО	N	Н	同上	Н	Н
534	СО	N	Н	同上	Н	Н
535	СО		Н	同上	Н	Н
536	со	N	Н	同上	Н	Н
537	CO	N_O	Н	同上	Н .	Н
538	СО	(N)	Н	同上	Н	Н
539	СО	N	^^	同上 <del>{ 5 3 }</del>	Н	Н

実施例	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub> I	₹ ₃	Αr	R ı	R' 2
			、R2及びノ苦し	くはまま			
		が一緒になって形	仮する損奪造		. N.		
540	СО	N-	P	Н	R' <sub>1</sub>	0-0	Н
541	СО	N	· )	Н	同上	同上	Н
542	СО		)	Н	同上	同上	Н
543	СО	N-C	)	Н	同上	同上	Н
544	СО	N-C	)	Н	同上	同上	Н
545	СО	N.O		Н	同上	同上	Н
546	со	N N	)	H	同上	Н	Н
547	СО	N-N	?	<b>I</b> -I	同上	H	Н

【0608】 【表54】

R<sub>1</sub> R<sub>2</sub> X Z R<sub>3</sub>H H N Ar

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> R <sub>2</sub> 又はX、Z、R1、R2及び	R <sub>3</sub> /若しくは	Ar	R' 1	R′ 2	R' 3
		が一緒になって形成する環構		ŭ			
548	со	₩.	Н	N N-R'1	Н	• ОН	Н
549	СО	同上		同上	Н		Н
550	СО	同上		同上	Н	N	Н
551	СО	同上		同上	Н	~ <sub>H</sub>	Н
552	CO	同上		同上	Н	$\sim$ H $\downarrow$	Н
553	со	同上		同上	Н	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
554	со	同上		同上	Н	~ <mark>h</mark> <del>\</del>	Н
555	СО	同上		同上	H	~ H	Н
556	СО	同上		同上	Н	H	Н
557	СО	同上		同上	Н	~N	Н
558	со	同上		同上	Н	~#\J	Н
9]				【表55】			

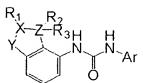
R<sub>1</sub> R<sub>2</sub> X Z R<sub>3</sub>H H N Ar

実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' 1	R' 2	R' 3
		<ul><li>又はX、2、5.1、8.2及び</li><li>が一緒になって形成する環構</li></ul>		R 3			
559	co	$\sim$	Н	N-R'1	Н	-H	Н
560	СО	同上		… 同上	Н	~ HO	Н
561	СО	同上		同上	Н	~N S	Н
562	СО	同上		同上	Н		Н
563	СО	同上		同上	Н	$\sqrt{N}$	Н
564	СО	同上		间上	Н	~ K + + + + + + + + + + + + + + + + + +	Н
565	СО	同上		同上	Н	~#\ <del>\</del>	Н
566	СО	同上		同上	Н	, он Н	Н
567	СО	同上		同上	Н	ОН	Н
568	со	同上		同上	Н	~й ∤~сн	Н
569 0 }	СО	同上		同上【表56】	Н	OH H COH	Н
υ <u>Ι</u>				13000			

R<sub>1</sub> R<sub>2</sub> X Z R<sub>3</sub> H H N Ar

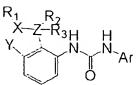
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R 3	Ar	R',	R' 2	R' <sub>3</sub>
		又は M.、 Z.、 R.1 、 R.2 及び, が一緒になって形成する環構		.K3			
570	со	N	Н	N-R',	Н	H O NH	Н
571	со	同上		同上	Н	#	Н
572	СО	同上		同上	Н	· N CH	Н
573	со	同上		同上	Н	N OH	Н
574	со	同上		同上	Н		Н
575	со	同上		同上	Н	, i	Н
576	СО	同上		同上	Н	<b>№</b> ОН	Н
577	СО	同上		同上	Н		Н
578	со	同上		同上	Н	~ ñ o	Н
579	СО	同上		同上	Н	- H	Н
580	СО	同上		同上	H 		Н

[0611] [表57]

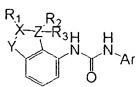


実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R' 1	R' 2	R' 3
		又はX、Z、R1、R2及び		3			
		が一緒になって形成する環構	造				·
581	со	N	Н	N-R',	Н	\J.\(\frac{1}{\infty}\)	Н
582	СО	同上		同上	Н		H
583	СО	同上		同上	Н		Н
584	со	同上		同上	Н	·N S	Н
585	СО	同上		同上	Н	N F	Н
586	СО	同上		同上	Н	~~~~~ Br	Н
587	СО	同上		同上	Н	H	Н
588	СО	同上		同上	Н	H Co	Н
589	СО	同上		同上	Н	\#\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
590	со	同上		同上	Н		Н
591	со	同上		同上	Н	~n~~	Н
2]				【表58】			

-119-

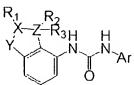


				0			
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R'ı	R' 2	R' 3
		又はX、Z、R1、R2及び		3			
		が一緒になって形成する環構	造	<del></del>			
592	СО		Н	N-R'1	Н	~H~>~	Н
		N_	R	R',		7_7-01	
593	СО	同上		同上	Н	~II~~	Н
000	00	1.422		1	••	√_}~a	•••
594	СО	同上		同上	Н	~~~	Н
JJ4	CO	11-17-		四工	П	<b></b> cı	r1
505	~~	Б		<b>⇔</b> 1		Ž,	
595	СО	同上		同上	Н	CI	Н
505	0.0			rea 1		- N.I.	
596	СО	同上		同上	Н	V+	Н
<u>.</u>		<b></b> .				~h~\	
597	СО	同上		同上	H	CI CI	H
500	~ ~	1=3.1		<b>—</b> 1		~N~.	
598	СО	同上		同上	M e	√_}-d	Н
						5	
599	CO	同上		同上	Н	Th -	Н
						1	
600	CO	同上		同上	Н	Th.	Н
						5)	
601	СО	同上		同上	Н	70	Н
		erro.				1)	
602	СО	同上		同上	Н	A	Н
3 <b>]</b>				【表59】			-



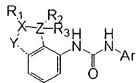
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R i	R' <sub>2</sub>	R' 3
		又は光、ミ、R1、R2及び。 が一緒になって形成する環構		R <sub>3</sub>			
603	со	N_	Н	N-R' <sub>1</sub>	Н		Н
604	СО	同上		同上	Н	8	Н
605	СО	同上		同上	Н		Н
606	со	同上		同上	Н		Н
607	co	同上		同上	Н		н
608	СО	同上		同上	Н	ZZ	Н
609	СО	同上		同上	Н	Z Z 3	Н
610	СО	同上		同上	Н		Н
611	СО	同上		同上	Н		Н
612	СО	向上		同上	Н		Н
613	со	同上		同上	Н	R <sub>2</sub> R <sub>2</sub> N	Н

[0614] [表60]



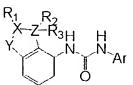
実施例	Ϋ́	R: R2	R <sub>3</sub> Ar	R'ı	R' 2	R' 3
		又は8、2、R1、R2及び が一緒になって形成する環律	/若しくはR <sub>3</sub>			
614	со	N N	H 33 N-R'1	Н	Si Ci	Н
615	СО	同上	<b>同上</b>	Н	· S	Н
616	co	同上	同上	Н	$\bigcirc$	Н
617	со	同上	同上	Н	$\bigcirc$	Н
618	СО	同上	同上	Н	\$ 5	Н
619	со	同上	同上	Н .		Н
620	СО	同上	同上	Н	он Н	Н
621	со	同上	同上	Н	Н	Н
622	со	同上	同上	Н	(M)	Н
623	со	同上	同上	Н	Time	Н
624	со	尚上	同上	Н	Co.	Н

【0615】 【表61】



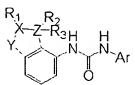
				0			
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R ' 1	R' 2	R′ <sub>3</sub>
		又はX、Z、R1、R2及び/		1			
		が一緒になって形成する境構造	ä		<del></del>		
625	СО	$\widehat{N}$	H	N-R'1	Н		Н
626	СО	同上		同上	Н	N-0	Н
627	СО	同上		同上	Н	TZ C	Н
628	СО	同上		同上	Н	, , , o	Н
629	CO	同上		同上	ні		Н
630	СО	同上		同上	Н	CHO	Н
631	СО	同上		同上	Н	040	Н
632	СО	同上		同上	Н		Н
633	СО	同上		同上	Н		Н
634	СО	同上		同上	Н	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
635	СО	同上		同上	Н	Y <sup>N</sup> √	Н
6]				【表62】			

-123-



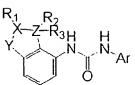
 実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub> Ar	R 1	R' 2	R ,
		又は暑、2、R1、R2及び/ が一緒になって形成する遺構造				
636	со	$\bigcap_{N}$	H R',	Н		Н
637	СО	同上	同上	Н	YOU	Н
638	СО	同上	同上	Н	YN C	Н
639	со	同上	同上	Н	OH	Н
640	со	同上	同上	Н	\#\	Н
641	СО	同上	同上	Н	, N	Н
642	СО	同上	同上	Н	- H	Н
643	СО	同上	同上	Н	\n'\	Н
644	СО	同上	同上	Н	✓N ✓	Н
645	со	二二	同上	Н	~\\\	Н
646	со	同上	同上	Н	YN	Н
7]			【表63】			

-124-



実施例 Y R1 R2 R2 R3 Ar R*1 R*2 R*3         A47 CO       H N N N R*1 Me H         648 CO       同上 同上 Me H         649 CO       同上 同上 Me H         650 CO       同上 同上 Me H         651 CO       同上 同上 Me H         652 CO       同上 同上 Me H         653 CO       同上 同上 Me H         654 CO       同上 同上 Me H         655 CO       同上 同上 Me H         656 CO       同上 同上 Me H         657 CO       同上 同上 Me H							_	
Single   Single	実施例	Y				R' 1	R' <sub>2</sub>	R <sup>;</sup> 3
647 CO					3			
648 CO 同上 同上 Me H 649 CO 同上 同上 Me H 650 CO 同上 同上 Me H 651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H 657 CO 同上 同上 Me H			ルー程になって形成する原体)	In	*> .N		H	
N	647	СО		Н	N-R'1	Ме	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
Fig.   Fig.			N-	7	R',			
Fig.   Fig.	0.40		m I				✓ H,	
650 CO 同上 同上 Me H 651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	648	CO	间上		间上	Ме		Н
650 CO 同上 同上 Me H 651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H							н	
651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	649	СО	同上		同上	Ме	~N\	H
651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H								
651 CO 同上 同上 Me H 652 CO 同上 同上 Me H 653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	650	00	間上		m L	Ma	\\\	ш
1	030		[H]		141.77	IVI E	_ó	1-1
1							A (3-	
653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	651	CO	同上		同上	Ме		Н
653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H								
653 CO 同上 同上 Me H 654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	652	co	同上		同上	M e	~H	Н
654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H			,				~_> d	
654 CO 同上 同上 Me H 655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	250		<b>-</b>				- Ñ	
655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H	653	CO	同上		问上	Мe	F.	Н
655 CO 同上 同上 Me H 656 CO 同上 同上 Me H								
655 CO 同上 同上 Me H C H	654	СО	同上		同上	M e	71/-	Н
656 CO 同上 同上 Me H							}_Br	
656 CO 同上 同上 Me H	655	CO	同し		高上	Мо	H	IJ
	033		1417		In T	IVI C	-CI	13
							Н _	
657 CO 同上 同上 H H H	656	СО	同上		同上	M e	N CCI	Н
657 CO 同上 同上 H H H							ベノ	
	657	co	高上		同上	Н	. Н	Н
							\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	

【0618】 【表64】

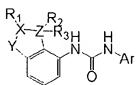


				O			
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Ar	R; 1	R' <sub>2</sub>	R' 3
		又はX、2、R1、R2及び/ が一緒になって形成する環構調					
658	со	$\sim$	H R	N-R',	Н	~, <u>n</u> ~	Н
659	СО	同上		同上	Н		Н
660	СО	同上		同上	Н	~~~	Н
661	со	同上		同上	Н	~#\	Н
662	СО	同上		同上	Н	~ H	Н
663	СО	同上		同上	Н	~N	Н
664	СО	同上		同上	Н		Н
665	СО	同上		同上	Н		Н
666	СО	同上		同上	Н	· H	Н
667	со	同上		同上	Н	√ii√	Н
668	со	間上		同上	Н	~# <u>~</u>	Н
9 }				【表65】	-		

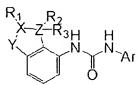
-126-

R<sub>1</sub> R<sub>2</sub> X-Z-R<sub>3</sub>H H N Ar

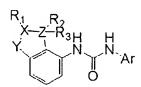
Ritx、2、R1、R2及び/帯にははR3							
Signature   Si	実施例	Y			R' 1	R' 2	R′ <sub>3</sub>
N							
671       CO       同上       同上       H       十八十八十八十十       H         672       CO       同上       同上       H       十八十八十十十       H         673       CO       同上       同上       H       十八十八十十十       H         674       CO       同上       同上       H       十八十八十十十       H         675       CO       同上       同上       H       十八十十十       H         676       CO       同上       同上       H       十八十十       H         677       CO       同上       同上       H       十八十十       H         679       CO       同上       同上       日上       H       十八十十       H	669	СО	N	88	Н		Н
672       CO       同上       同上       H </td <td>670</td> <td>СО</td> <td>同上</td> <td>同上</td> <td>Н</td> <td>\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\</td> <td>Н</td>	670	СО	同上	同上	Н	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
673       CO       同上       同上       H       片       H         674       CO       同上       同上       H       片       H         675       CO       同上       同上       H       片       H         676       CO       同上       同上       H       片       H         677       CO       同上       同上       H       片       H         678       CO       同上       同上       H       片       H         679       CO       同上       同上       H       片       H	671	со	同上	同上	Н	~~~	Н
674 CO 同上 同上 H	672	со	同上	同上	Н	~H	Н
675 CO 同上 同上 H 八十 H 676 CO 同上 同上 H 八十 H 677 CO 同上 同上 H 八十 H 678 CO 同上 同上 H 十 H	673	со	同上	同上	Н	~N	Н
676 CO 同上 同上 H H H H 677 CO 同上 同上 H H H H H H H H H H H H H H H H H	674	СО	同上	同上	Ħ	$\sim_{H}^{N} + \sim$	Н
677 CO 同上 同上 H H H 679 CO 同上 同上 H H H H	675	СО	同上	同上	Н	~N \	Н
678 CO 同上 同上 H H H H H H H H H H H H H H H H H	676	СО	同上	同上	Н	H	Н
679 CO 同上 同上 H 八十二 H	677	СО	同上	同上	Н	H	н
i	678	СО	同上	同上	Н		Н
(表66)	679	СО	同上	同上	Н		Н
	0]			【表66】			



実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	A r	R',	R ' 2	R' :
<del>大</del> //風が	1	<ul><li>R1 R2</li><li>又はM、E、R1、F2及びが一緒になって形成する環境</li></ul>	ジ 若しくは F		IC 3	Κ 2	IX ;
680	СО	N →	Н	N-R'1	Н		Н
681	со	同上		同上	Н	, H	Н
682	со	同上		同上	Н		Н
683	со	同上		同上	Н	\h\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н
684	со	同上		同上	Н		Н
685	ċo	同上		同上	Н	N N	Н
686	со	同上		同上	Н	~ H	Н
687	со	同上		同上	Н	~N ~O~	Н
688	со	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н	同上	Н	_H	Н
689	со	N O	Н	同上	Н	N Bi	Н
690	со	N	Н	同上	Н	Ä ∠Br	Н
1 ]				【表67】			



							-,
実施例	Y	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又は米、Z、R1、R2及C	R <sub>3</sub>	Ar	R ' 1	R' <sub>2</sub>	R's
		が一緒になって形成する環境					
691	со	₩.	Н	NN-R'1	Н	Diranni	Н
692	СО	同上		同上	Н	₩~~13H <sub>2</sub>	Н
693	СО	同上		同上	Н	O CHONNI:	Н
694	со	同上		同上	Н	T H OH NH;	Н
695	co	同上		同上	Н	C P	Н
696	со	同上		同上	Н	Agh Mri	Н
697	СО	同上		同上	Н	TIN THE	Н
698	СО	同上		同上	Н		Н
699	СО	同上		同上	Н	Lyn Dut	Н
700	со	同上		同上	Н	V H~Z	Н
2]				【表68】			



実施例	Y.	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub> 又はX、2、R1、F2及 か一緒になって形成する環			R'ı	R' <sub>2</sub>	R' 3
701	со	$\bigcap_{N}$	Н	N-R;	Н	Н	Н
702	СО	洵上		同上	Н	Н	
703	СО	同上		同上		Н	Н
704	СО	同上		同上		Н	<b>√</b> OH
705	СО	同上		同上	Ме	Н	Н

[0623]

【表69】

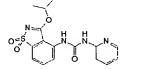
 実施例	Y.	R <sub>1</sub> R <sub>2</sub>	Ra	R <sub>4</sub>	R <sub>s</sub>	Ar	R' 1	R' <sub>2</sub>
		又はX、Z、R 1 、R 2 及 が一緒になって形成する環	び/若しくは	-			•	
706	со	$\sim$	Н	СI	Н	N R';	Н	Н
707	co	同上		Вг	Н	同上	Н	Н
708	СО	同上		Вг	Вг	同上	Н	Н
709	со	尾上		СІ	C I	同上	Н	Н
41				1表	701			

[0624]

実施例	Y	$X - R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Αr	R' 1	R' 2
又はX、Z、R <sub>1</sub> 、R <sub>2</sub> 及び/若しくはR <sub>3</sub> が一緒にな <u>って形成する環構造</u>							
710	SO <sub>2</sub>	N	СО		N R'2	Н	Н
711	SO <sub>2</sub>	N =	./0	$\downarrow$	同上	Н	Н
712	SO <sub>2</sub>	O <sub>N</sub>	СО		同上	Н	Н
713	SO <sub>2</sub>	V <sub>i</sub> =			同上	Н	Н
714	SO <sub>2</sub>	NH	Н	Н	同上	Н	Н
715	SO <sub>2</sub>	0=\	Н	Н	同上	Н	Н

付記1:N=は窒素原子がZと共に二重結合を形成していることを表す。

即ち、実施例で11は、



を意味する。

付記2:太字で表したNは、NがY及びZと結合を形成していることを表す。

即ち、実施例710は、

を意味する。

# 【0625】実施例1

4-アミノー9-フルオレノン29mg (0.15mm ol)に2-ピリジンカルボニルアジド22mg (0.15mmol)のテトラヒドロフラン0.5ml溶液を室温にて加え、反応液を2時間還流した。反応液を室温に戻しヘキサン、酢酸エチルの混合液を加えて結晶化した。得られた粗生成物を酢酸エチル、メタノールにて順次洗浄後濾取し、黄色粉末34mg (実施例1の化合物)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 07 (1H, J=8. 3Hz, 5. 1Hz), 7. 34-7. 45

(4H, m), 7. 64-7. 69 (2H, m), 7. 78-7. 84 (1H, m), 8. 04 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 08 (1H, d, J=7. 7Hz), 8. 29 (1H, dd, J=5. 0Hz, 1. 2Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 1 (1H, brs).

 $mass: 316 (M+1)^{+}$ .

【0626】 実施例2-実施例8

実施例1の方法に準じて、実施例2ないし実施例8の化 合物を製造した。

実施例2

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 2. 35 (3H, s), 7. 02-7. 11 (1H, m), 7. 34-7. 48 (3H, m), 7. 60-7. 74 (3H, m), 8. 02-8. 22 (3H, m), 8. 19 (1H, m), 8. 92 (1H, m), 12. 1 (1H, m).

 $mass: 330 (M+1)^{+}$ .

# 【0627】実施例3

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 7. \ 01 (1H, dd, J=5. \ 6Hz, 8. \ 0Hz), 7. \ 26 (1H, dd, J=2. \ 0Hz, 8. \ 0Hz), 7. \ 35-7. \ 46 (3H, m), 7. \ 67 (2H, d, J=7. \ 3Hz), 7. \ 81 (1H, dd, J=2. \ 0Hz, 5. \ 6Hz), 8. \ 11 (1H, dd, J=1. \ 8Hz, 7. \ 3Hz), 8. \ 15 (1H, d, J=7. \ 3Hz), 8. \ 40 (1H, s), 11. \ 8 (1H, s). mass: 332 (M+1) +.$ 

# 【0628】実施例4

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 3. 28 (2H, s), 7. 36-7. 46 (6H, m), 7. 56 (3H, d, J=7. 6Hz), 7. 62-7. 70 (2H, m), 7. 69 (1H, dd, J=5. 0Hz, 8. 0Hz), 7. 88 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 04-8. 14 (2H, m), 8. 48 (1H, s), 11. 8 (1H, s).

# $m a s s : 4 2 2 (M+1)^{+}$ .

#### 【0629】実施例5

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 7. 23-7. 2 \\ 8 (1H, m), 7. 39-7. 48 (3H, m), \\ 7. 65-7. 70 (2H, m), 8. 07-8. 10 \\ (2H, m), 8. 48 (1H, dt, J=7. 8H \\ z, 1. 6Hz), 8. 56 (1H, d, J=5. 0H z).$ 

 $mass: 360 (M+1)^{-4}$ .

# 【0630】実施例6

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$  : 2. 35 (3H, s), 6. 96 (1H, d, J=5. 0Hz), 7. 1 5 (1H, s), 7. 36-7. 49 (3H, m), 7. 64-7. 74 (2H, m), 8. 08-8. 15 (2H, m), 8. 19 (1H, d, J=5. 0Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 3 (1H, brs).

mass: 330 (M+1) +.

# 【0631】実施例7

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 7. 18 (1H, d, J=6.0Hz), 7. 35-7. 45 (3H, m), 7. 57 (1H, s), 7. 62-7. 67 (2H, m), 7. 93 (1H, d, J=7.0Hz), 7. 98 (1H, d, J=7.0Hz), 8. 28 (1H, d, J=4.0Hz), 10. 1 (1H, s), 1$ 

0. 4 (1H, s).

# 【0632】実施例8

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 2. 9 7 (6 H, s), 6. 4 3 (1 H, s), 6. 4 3 (1 H, d d, J=7. 3 Hz, 2. 0 Hz), 7. 3 3-7. 4 1 (3 H, m), 7. 6 2-7. 6 7 (2 H, m), 7. 8 8 (1 H, d, J=6. 0 Hz), 8. 1 4 (1 H, d, J=6. 7 Hz), 8. 2 0 (1 H, d, J=6. 7 Hz), 9. 6 3 (1 H, s).

#### 【0633】実施例9

参考例1の化合物および2-アミノー4-(N-エトキ シカルボニル) アミノピリジンを用いて実施例26と同 様の手順で調製した化合物50mg (0.12mmo 1)をエタノール2mlに溶解したところへ5N水酸化 ナトリウム水溶液2. 0ml (10mmol) を室温で 加え、反応液を1時間還流した。反応液を室温に戻し水 を加えて酢酸エチルーテトラヒドロフランで抽出した。 有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾 過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー (クロロホルムーメタノール、100:0~ 95:5) で精製し黄色結晶8mgを得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:6.19$  (1H, s), 6. 25 (1H, d, J = 5. 9Hz), 6. 2 8 (2H, s), 7. 34-7. 41 (3H, m), 7. 62-7. 69 (2H, m), 7. 74 (1H, d, J=5.7Hz), 8. 15 (1H, d, J=7. 1 H z), 8. 21 (1H, d, J = 7. 1 H z), 9. 66 (1H, s), 12. 3 (1H, br). mass: 331 (M+1) -.

# 【0634】実施例10

実施例9の化合物33mg (0. 10mmol) をテト ラヒドロフラン3mlに溶解し、n-ブチルアルデヒド 27μ1 (0.30mmol) およびトリアセトキシ水 素化ホウ素ナトリウム63mg (0.30mmol)を 室温で加え、同温度で反応液を6時間攪拌した。反応液 に飽和重曹水を加え酢酸エチルーテトラヒドロフランで 抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウ ム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグ ラフィー (クロロホルムーテトラヒドロフラン、70: 30) で精製し、黄色結晶23mgを得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.90$  (3H, t, J = 7.2 Hz), 1. 31-1.40 (2H, m), 1. 48-1. 53 (2H, m), 2. 98-3. 02 (2H, m), 6. 19 (1H, s), 6. 2 8 (1H, d, J=6. 1Hz, 1. 9Hz), 6. 7 9 (1 H, dt), 7. 31-7. 40 (3 H, m), 7. 62-7. 68 (2H, m), 7. 75 (1H, d, J=6.2Hz), 8.14 (1H, dd, J=7. 1 Hz, 1. 9 Hz), 8. 20 (1H, d, J =8. 2Hz), 9. 60 (1H, s), 12. 3 (1

H, br).

 $mass:387 (M+1)^{+}$ .

### 【0635】実施例11

実施例80(2)の化合物を用い、実施例80(3)の 方法に準じて参考例3の化合物にかわって4ーアミノー 9ーフルオレノンと反応を行い調製した化合物に対し、 実施例80(4)と同様の操作を行って、無色結晶21 mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 4. 52 (2H, d, J=5. 3Hz), 5. 47 (1H, t, J=5. 3Hz), 7. 00 (1H, d, J=4. 7Hz), 7. 28-7. 69 (6H, m), 8. 05-8. 22 (3H, m), 10. 0 (1H, s), 11. 4 (1H, s).

mass: 346 (M+1) +.

### 【0636】実施例12-実施例17

実施例1の方法に準じて、実施例12ないし実施例17 の化合物を製造した。

### 実施例12

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$  : 2. 28 (3H, s), 7. 25 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 16-7.45 (3H, m), 7.63-7.72 (3H, m), 8.04-8.14 (3H, m), 9.92 (1H, s), 11.1 (1H, br).

 $mass: 330 (M+1)^{+}$ .

# 【0637】実施例13

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 34-7. 4 7 (3H, m), 7. 58 (1H, d, J=8. 9H z), 7. 66 (2H, m), 7. 95 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 99 (2H, m), 8. 31 (1H, d, J=2. 6Hz), 10. 0 (1H, br). mass: 350, 352 (M+1) \*.

# 【0638】実施例14

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta:7.35-7.4 \\ 8 (3H, m), 7.54 (1H, d, J=8.9H z), 7.62-7.72 (2H, m), 7.93 (1H, d, J=9.2Hz), 7.96 (1H, d, J=5.1Hz), 8.00 (1H, dd, J=8.9H z, 2.2Hz), 8.39 (1H, d, J=2.8Hz), 10.1 (1H, m).$ 

mass: 394, 396 (M+1)  $^{+}$ .

# 【0639】実施例15

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 7. 36-7. 5 6 (4H, m), 7. 64-7. 74 (2H, m), 7. 96 (2H, t, J=8. 6Hz), 7. 94-8. 02 (1H, m), 8. 60 (1H, m), 9. 1 6 (1H, m).

 $mass: 361 (M+1)^{+}$ .

# 【0640】実施例16

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:7.39-7.4$ 

9 (6H, m), 7. 68-7. 73 (3H, m), 7. 99-8. 08 (3H, m), 8. 23-8. 26 (1H, m), 8. 80 (1H, s).

 $mass: 359 (M+1)^{-}$ .

### 【0641】実施例17

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 37-7. 4 8 (3H, m), 7. 55 (1H, d, J=8.8H z), 7. 62-7. 69 (2H, m), 7. 95 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 02 (1H, d, J=6.9Hz), 8. 25 (1H, dd, J=8.8H z, 2.3Hz), 8. 79 (1H, d, J=2.2Hz).

 $mass: 360 (M+1)^{-}$ .

#### 【0642】実施例18

(1) 参考例1の化合物および2ーアミノー5ー(Nーtertーブトキシカルボニル)アミノピリジンを用いて実施例26と同様の手順で調製した化合物0.613g(1.40mmol)にトリフルオロ酢酸10mlを室温で加え、同温度で反応液を6時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加え酢酸エチルーテトラヒドロフランで油出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、100:0~90:10)で精製し粗結晶0.431gを得た。このものをエーテルで洗浄し黄色結晶0.302gを得た。(2)(1)で得られた化合物33mgを用いて実施例10の方法に準じて黄色結晶3.4mgを得た

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 0. 93 (3 H, t, J=7. 2 Hz), 1. 37-1. 43 (2 H, m), 1. 50-1. 57 (2 H, m), 2. 97-3. 03 (2 H, m), 5. 59 (1 H, t), 7. 1 1-7. 13 (2 H, m), 7. 35-7. 45 (3 H, m), 7. 64-7. 70 (3 H, m), 8. 11 -8. 16 (2 H, m), 9. 61 (1 H, s). mass: 387 (M+1) \(^{-}$ 

#### 【0643】実施例19-実施例20

実施例26の方法に準じて、実施例19及び実施例20 の化合物を製造した。

# 実施例19

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 3. 81 (3H, s), 7. 05 (2H, d, J=8. 8Hz), 7. 38-7. 47 (4H, m), 7. 64-7. 70 (4H, m), 8. 02-8. 13 (3H, m), 8. 54 (1H, d, J=2. 6Hz), 10. 1 (0. 3H, s), 11. 0 (0. 2H, br).

mass: 422 (M+1) -.

## 【0644】実施例20

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$  : 2. 51 (3H, s), 7. 04 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 2

1-7. 27 (1 H, m), 7. 47-7. 59 (3 H, m), 7. 72-7. 84 (3 H, m), 8. 00 -8. 04 (1 H, m), 8. 17 (1 H, d, J = 7. 6 Hz), 10. 1 (1 H, s), 11. 3 (1 H, brs).

mass: 330 (M+1) +.

# 【0645】 実施例21

参考例1の化合物及び2ーアミノー6ー(N-tertーブトキシカルボニル)アミノピリジンを用いて実施例18(1)に準じて目的化合物を製造した。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 6. \ 0.7-6. \ 1$  0 (2H, m), 6. 28 (1H, d, J=7. 5H z), 7. 34-7. 41 (4H, m), 7. 46-7. 48 (1H, m), 7. 52-7. 57 (1H, m), 7. 65 (1H, d, J=6. 7Hz), 7. 7 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 93 (1H, d, J=7. 6Hz), 9. 55 (1H, s), 11. 6 (1H, brs).

 $mass: 331 (M+1)^{+}$ .

# 【0646】実施例22

実施例21の化合物を用いて実施例10に準じて目的化 合物を製造した。

 $^{1}H-NMR \; (\; DMSO-d_{6}) \; \delta:0. \; 68 \; (3\,H, \\ t,\;\; J=7. \; 4\,H\,z) \; ,\;\; 1. \; 0\,3-1. \; 1\,5 \; (2\,H, \\ m) \; ,\;\; 1. \; 3\,2-1. \; 4\,2 \; (2\,H,\; m) \; ,\;\; 2. \; 9\,9- \\ 3. \;\; 0\,5 \; (2\,H,\; m) \; ,\;\; 6. \;\; 0\,7 \; (1\,H,\; d,\;\; J=8. \\ 2\,H\,z) \; ,\;\; 6. \;\; 3\,1 \; (1\,H,\; d,\;\; J=7. \;\; 8\,H\,z) \; ,\;\; \\ 6. \;\; 6\,5 \; (1\,H,\;\; t,\;\; J=5. \;\; 4\,H\,z) \; ,\;\; 7. \;\; 3\,4- \\ 7. \;\; 4\,0 \; (3\,H,\; m) \; ,\;\; 7. \;\; 4\,8 \; (1\,H,\; d,\;\; J=6. \\ 3\,H\,z) \; ,\;\; 7. \;\; 5\,5 \; (1\,H,\; d\,d,\;\; J=7. \;\; 6\,H\,z, \\ 6. \;\; 4\,H\,z) \; ,\;\; 7. \;\; 6\,5 \; (1\,H,\; d,\;\; J=7. \;\; 3\,H \\ z) \; ,\;\; 7. \;\; 7\,0 \; (1\,H,\; d,\;\; J=7. \;\; 2\,H\,z) \; ,\;\; 7. \;\; 8\,1 \; (1\,H,\; d,\;\; J=7. \;\; 4\,H\,z) \; ,\;\; 9. \;\; 5\,6 \; (1\,H,\; s) \; ,\;\; 1\,1. \;\; 4 \; (1\,H,\; b\,r) \; .$ 

mass:387 (M+1) \*.

# 【0647】 実施例23-実施例25

実施例26の方法に準じて、実施例23ないし実施例2 5の化合物を製造した。

### 実施例23

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.$  16 (3H, t, J=7. 4Hz), 2. 36 (3H, s), 2. 7 3 (2H, q, J=7. 6Hz), 6. 94 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 36-7. 47 (3H, m), 7. 57-7. 68 (3H, m), 7. 88 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 06 (1H, d, J=7. 0Hz).

mass: 358 (M+1)  $^{+}$ .

# 【0648】実施例24

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 2. 26 (3H, s), 2. 34 (3H, s), 6. 77 (1H, s),

6. 89 (1H, s), 7. 38-7. 43 (3H, m), 7. 63-7. 68 (2H, m), 7. 90 (1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 9Hz), 8. 05 (1H, d, J=7. 5Hz), 9. 92 (1H, s), 11. 4-11. 5 (1H, br). mass: 344 (M+1).

### 【0649】実施例25

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 2. 39 (3H, s), 2. 41 (3H, s), 6. 94 (1H, s), 7. 37-7. 48 (3H, m), 7. 60-7. 69 (2H, m), 7. 88 (1H, d, J=7. 9H z), 8. 04 (1H, d, J=7. 6Hz), 8. 1 1 (2H, brs), 8. 77 (0. 7H, s), 9. 02 (0. 3H, s).

mass: 387 (M+1) +.

# 【0650】実施例26

2-アミノピリミジン13mg (0.14mmol)のテトラヒドロフラン (1ml)溶液に参考例1の化合物1.25mg (0.1mmol)のテトラヒドロフラン (1ml)溶液を加え30分還流した。析出した結晶を適取しクロロホルムで洗浄後乾燥し目的化合物10mgを黄色結晶として得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $_{d_{6}}$ )  $\delta$ : 7. 23 (1H, t, J=4.9Hz), 7. 38-7. 50 (3H, m), 7. 67-7. 72 (2H, m), 8. 06-8. 10 (2H, m), 8. 74 (2H, d, J=4.9Hz), 10. 6 (0. 3H, s), 11. 6 (0. 3H, s).

mass: 317 (M+1) -.

# 【0651】実施例27-実施例53

実施例26の方法に準じて、実施例27ないし実施例5 3の化合物を製造した。

### 実施例27

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:7.\ 36-7.\ 9$  5 (9H, m) .

mass: 333 (M+1) -.

# 【0652】実施例28

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:3.28$  (3H, s), 7.07 (1H, d, J=5.3Hz), 7.3 6-7.97 (6H, m), 8.05 (1H, d, J=7.3Hz), 8.53 (1H, d).

mass: 331 (M+1) ~.

### 【0653】実施例29

 $^{1}H-NMR \; (\; DMS\,O-\;d_{\,6}) \; \delta: 2. \; 3\,8 \; (3\,H, s) \; , \; 2. \; 5\,2 \; (3\,H, \; s) \; , \; 7. \; 2\,7-7. \; 3\,5 \; (3\,H, \; m) \; , \; 7. \; 5\,3-7. \; 5\,7 \; (2\,H, \; m) \; , \; 7. \; 8\,1 \; (1\,H, \; d, \; J=7. \; 9\,H\,z) \; , \; 7. \; 9\,0 \; (1\,H, \; d, \; J=7. \; 6\,H\,z) \; , \; 9. \; 0\,0 \; (1\,H, \; s) \; .$ 

mass:  $373 (M+1)^{+}$ .

# 【0654】 実施例30

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $^{1}d_{6}$ )  $\delta$  : 2. 27 (3 H, s), 2. 38 (3 H, s), 7. 36-7. 48 (3 H, m), 7. 65-7. 70 (2 H, m), 7. 75-7. 78 (1 H, m), 7. 92 (1 H, d, J=7. 4 H z), 9. 02 (1 H, b r s).

mass: 345 (M+1) \*.

### 【0655】実施例31

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$  : 3. 34 (3H, s), 3. 92 (3H, s), 7. 39-7. 51 (4H, m), 7. 69-7. 81 (3H, m), 7. 99 (1H, d, J=7. 6Hz).

 $mass: 377 (M+1)^{+}$ .

# 【0656】実施例32

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 2. 19 (3 H, s), 5. 95 (1 H, b r), 6. 75 (1 H, b r), 7. 39-7. 44 (2 H, m), 7. 49-7. 52 (1 H, m), 7. 63-7. 69 (2 H, m), 7. 78-7. 81 (1 H, m), 7. 94-7. 97 (1 H, m).

 $mass: 347 (M+1)^{+}$ .

### 【0657】実施例33

 $^{1}H-NMR \; (\; DMSO-d_{6}) \; \delta:1. \; 76, \; 1. \; 8 \\ 9 \; (3H, \; s \; x \; 2) \; , \; 2. \; 01, \; 2. \; 18 \; (3H, \; s \; x \\ ^{1}2) \; , \; 7. \; 3\; 7-7. \; 5\; 0 \; (5H, \; m) \; , \; 7. \; 6\; 1- \\ 7. \; 6\; 7 \; (2H, \; m) \; , \; 7. \; 77-7. \; 8\; 0 \; (1H, \; m) \; , \; 7. \; 9\; 3-7. \; 9\; 7 \; (1H, \; m) \; .$ 

 $mass: 361 (M+1)^{+}$ .

### 【0658】実施例34

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 43-7. 5 3 (3H, m), 7. 68-7. 73 (2H, m), 7. 94-8. 02 (2H, m), 8. 34-8. 39 (2H, m), 8. 99 (1H, s).

 $mass: 317 (M+1)^{+}$ .

# 【0659】実施例35

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:6.60$  (1 H, b r s) , 7. 33-7. 49 (7 H, m) , 7. 63 -7. 75 (4 H, m) , 7. 91-8. 05 (2 H, m) .

mass: 381 (M+1) +.

# 【0660】実施例36

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 5. 85 (2H, brs), 7. 30-7. 45 (5H, m), 7. 61 -7. 69 (2H, m), 8. 13-8. 20 (1H, m).

mass: 321 (M+1) \*.

### 【0661】実施例37

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 1. 34 (3H, t, J=7. 5Hz), 4. 05 (2H, q, J=7. 5Hz), 6. 18 (1H, m), 7. 33-7. 46 (4H, m), 7. 63-7. 73 (3H, m), 7.

 $8 \ 4 \ (1 \ H, \ d, \ J = 7. \ 5 \ Hz)$ . m a s s :  $3 \ 3 \ (M+1)^{-}$ .

## 【0662】実施例38

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $_{d_{6}}$ )  $\delta$ : 6. 45 (1 H, s), 7. 31-7. 47 (4 H, m), 7. 54-7. 63 (8 H, m), 7. 69 (1 H, d, J=7. 5 Hz), 8. 79 (1 H, s), 8. 95 (1 H, s).

mass: 381 (M+1) ~.

### 【0663】実施例39

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1$ . 39 (3H, s) , 5. 45 (1H, s) , 6. 49-6. 61 (4H, m) , 6. 69-6. 85 (8H, m) , 7. 91 (1H, brs) , 8. 06 (1H, brs) .

 $mass:395 (M+1)^{-}$ .

### 【0664】実施例40

 $^{1}H-NMR \; (\; DMSO-\; d_{\,6}) \; \delta:6. \; 3\; 3 \; (1\,H, \\ d, \; J=3. \; 8\,H\,z)\;, \; 6. \; 5\; 5-6. \; 6\; 6\; (4\,H, \\ m)\;, \; 6. \; 8\; 1-6. \; 8\; 5\; (2\,H, \; m)\;, \; 7. \; 0\; 0-7. \; 0\; 4\; (1\,H, \; m)\;, \; 7. \; 0\; 8\; (1\,H, \; d, \; J=7. \\ 6\,H\,z)\;, \; 8. \; 0\; 3\; (1\,H, \; b\;r\;s)\;.$ 

 $mass: 322 (M+1)^{-}$ .

# 【0665】実施例41

mass: 336 (M+1) +.

### 【0666】実施例42

mass: 422 (M+1) -.

### 【0667】実施例43

 $mass:408 (M+1)^{-}$ .

### 【0668】実施例44

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 1. 30 (3H, t, J=7. 5Hz), 4. 31 (2H, q, J=7. 5Hz), 7. 36-7. 50 (4H, m), 7. 60 -7. 69 (1H, m), 7. 83 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 90 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 72 (1H, s).

 $mass: 437 (M+1)^{-}$ .

# 【0669】実施例45

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 29-7. 5 0 (6H, m), 7. 55 (1H, s), 7. 60-7. 66 (2H, m), 7. 81-7. 94 (4H, m).

mass:398 (M+1) -.

### 【0670】実施例46

 $^{1}H-NMR \; (\; DMSO-d_{6}) \; \delta: \; 7. \; \; 40 \; (2\,H, \\ t) \; , \; 7. \; \; 49 \; (3\,H, \; d) \; , \; 7. \; \; 60-7. \; \; 66 \; (3\,H, \; m) \; , \; 7. \; \; 83 \; (1\,H, \; d, \; J=7. \; \; 6\,H_{\,Z}) \; , \\ 7. \; \; 91 \; (3\,H, \; d, \; J=7. \; \; 6\,H_{\,Z}) \; .$ 

mass: 432 (M+1) -.

# 【0671】実施例47

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO- d<sub>6</sub>)  $\delta:7.35-7.4$ 

3 (2 H, m), 7. 48-7. 52 (1 H, m), 7. 60-7. 66 (2 H, m), 7. 72 (1 H, d, J=7. 6 Hz), 7. 81 (1 H, d, J=7. 6 Hz), 8. 20-8. 28 (3 H, m), 8. 38 -8. 44 (2 H, m), 8. 89-9. 02 (0. 2 H, br).

 $mass:507(M+1)^{+}$ .

### 【0672】実施例48

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $_{d_{6}}$ )  $\delta$ : 2. 45 (3 H, s), 6. 51-6. 70 (3 H, m), 6. 79-6. 97 (4 H, m), 7. 13-7. 37 (1 H, m), 7. 80 (0. 3 H, s), 8. 20 (0. 3 H, s).

 $mass: 336 (M+1)^{+}$ .

### 【0673】実施例49

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 7. \ 36-7. \ 4$  3 (2H, m), 7. 47 (2H, d, J=7. 5H z), 7. 61-7. 65 (2H, m), 7. 77 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 84 (1H, d, J=7. 5Hz).

mass: 400, 402 (M+1)<sup>+</sup>.

### 【0674】実施例50

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 7.  $_{3}$ 5-7.  $_{4}$ 5 (2H, m), 7. 52 (1H, d,  $_{J}$ =6. 9H z), 7. 60-7. 67 (2H, m), 7. 77 (1H, d,  $_{J}$ =8. 0Hz), 7. 85 (1H, d,  $_{J}$ =7. 5Hz), 8. 60 (1H, s).

mass: 367 (M+1) +.

# 【0675】実施例51

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 7. 25 (1H, t), 7. 40 (3H, t), 7. 48 (1H, d, J = 7. 6Hz), 7. 60-7. 68 (3H, m), 7. 86-7. 93 (3H, m), 9. 15 (0. 5H, br).

mass: 372 (M+1) +.

# 【0676】実施例52

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.49$  (3H, s), 6.41 (1H, d, J=7.5Hz), 6.57-6.90 (7H, m), 7.00-7.05 (1H, brm), 7.10-7.15 (1H, brm). mass:386 (M+1)  $^{+}$ .

### 【0677】実施例53

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $_{d_{6}}$ )  $\delta$ : 6. 45 (1H,  $_{d_{1}}$ t), 6. 60 (2H, t), 6. 70 (1H,  $_{d_{1}}$ t), 6. 6Hz), 6. 80-6. 90 (3H, m), 7. 00-7. 10 (3H, m).

mass: 390 (M+1) +.

# 【0678】 実施例54-実施例55

実施例54及び実施例55の化合物は、実施例1の方法 に準じて製造した。

# 実施例54

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 7. 07-7. 1 1 (1H, m), 7. 34-7. 38 (1H, m), 7. 53 (1H, s), 7. 78-7. 84 (2H, m), 7. 92-7. 95 (1H, m), 8. 07 (1H, d, J=8. 3Hz), 8. 32 (1H, d, J=1. 8Hz), 8. 38 (1H, s).

### 【0679】実施例55

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 7. 0 6 (1 H, d d, J=7. 2 Hz, 5. 1 Hz), 7. 2 0 - 7. 2 3 (1 H, m), 7. 4 2 (1 H, d, J=7. 3 Hz), 7. 7 1 - 7. 8 0 (2 H, m), 8. 3 5 (1 H, d d, J=5. 0 Hz, 1. 9 Hz), 8. 7 4 (1 H, d, J=8. 5 Hz), 1 2. 0 (0. 4 H, s), 1 1. 3 (0. 4 H, b r s), 1 2. 6 (b r).

### 【0680】実施例56

実施例55の化合物56mg (0.20mmol)、トリフェニルホスフィン157mg (0.6mmol) およびメタノール19mg (0.60mmol)をジメチルホルムアミド5mlに溶解し、室温にてジエチルアゾジカルボキシレートのトルエン溶液 (60%) 0.17ml (0.60mmol)を加え、同温で30分反応液を攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し水で洗浄した。有機層を分離し、析出した結晶を遮取して目的化合物41mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ: 3. 0 3 (3 H, s), 7. 0 4-7. 0 9 (1 H, m), 7. 1 9 (1 H, b r d, J=7. 9 H z), 7. 4 5 (1 H, d d, J=7. 2 H z, 0. 8 H z), 7. 7 0-7. 8 1 (2 H, m), 8. 3 9 (1 H, d d, J=5. 0 H z, 1. 9 H z), 8. 7 4 (1 H, d, J=8. 6 H z), 10. 2 (0. 3 H, s), 12. 7 (0. 3 H, b r).

# 【0681】実施例57-実施例74

実施例57ないし実施例74の化合物は、実施例56の 方法に準じて製造した。

### 実施例57

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 18 (3 H, t, J=7. 2 Hz), 3. 60 (2 H, q, J=7. 2 Hz), 7. 07 (1 H, dd, J=7. 3 Hz, 5. 0 Hz), 7. 19-7. 21 (1 H, m), 7. 42 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 71-7. 8 1 (2 H, m), 8. 39 (1 H, m), 8. 75 (1 H, d, J=8. 6 Hz), 10. 2 (0. 3 H, s), 12. 7 (0. 3 H, br).$ 

# 【0682】実施例58

<sup>1</sup>H-NMR ( DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 0. 87 (3H, t, J=7. 4Hz), 1. 62 (2H, q, J=7. 3Hz), 3. 53 (2H, t, J=7. 1Hz),

7. 07 (1H, dd, J=7. 3Hz, 5. 1Hz), 7. 22 (1H, m), 7. 46 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 71-7. 81 (2H, m), 8. 38 (1H, m), 8. 75 (1H, d, J=8. 5Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

# 【0683】実施例59

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 1. 42 (6 H, d, J=6. 9 Hz), 4. 37-4. 42 (1 H, m), 7. 05-7. 09 (1 H, m), 7. 21-7. 23 (1 H, brm), 7. 43 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 70-7. 81 (2 H, m), 8. 39 (1 H, m), 8. 74 (1 H, d, J=8. 5 Hz), 10. 2 (0. 2 H, s), 12. 6 (0. 2 H, br).

# 【0684】実施例60

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 0. 90 (3 H, t, J=7. 3 Hz), 1. 26-1. 36 (2 H, m), 1. 54-1. 63 (2 H, m), 3. 57 (2 H, t, J=7. 0 Hz), 7. 07 (1 H, d d d, J=7. 3 Hz, 5. 0 Hz, 1. 0 Hz), 7. 20 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 7. 46 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 71-7. 81 (2 H, m), 8. 38 (1 H, d d, J=5. 0 Hz, 1. 8 Hz), 8. 75 (1 H, d, J=8. 5 Hz), 10. 2 (1 H, s), 12. 6 (1 H, br).$ 

# 【0685】実施例61

 $^{1}H-NMR \ \overline{(DMSO-d_{6})} \ \delta:1. \ 40-1. \ 4$   $^{7} \ (2\,H,\ m)\ ,\ 1. \ 61-1. \ 68 \ (2\,H,\ m)\ ,$   $^{3} \ 39 \ (2\,H,\ t,\ J=6.\ 4\,H\,z)\ ,\ 3. \ 58 \ (2\,H,\ t,\ J=6.\ 8\,H\,z)\ .\ 4. \ 38 \ (0.\ 3\,H,\ m)\ ,\ 7. \ 04-7. \ 09 \ (1\,H,\ m)\ ,\ 7. \ 19-7. \ 22 \ (1\,H,\ m)\ ,\ 7. \ 41-7. \ 47 \ (1\,H,\ m)\ ,\ 7. \ 71-7. \ 82 \ (2\,H,\ m)\ ,\ 8. \ 34-8. \ 39 \ (1\,H,\ m)\ ,\ 8. \ 75 \ (1\,H,\ d,\ J=8. \ 2\,H\,z)\ ,\ 10.\ 2 \ (0.\ 5\,H,\ s)\ ,\ 12.\ 6 \ (0.\ 4\,H,\ b\,r)\ .$ 

# 【0686】実施例62

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 3. \ 34-3. \ 4 \\ 8 (3H, m), 3. 59 (2H, d, J=7.5H z), 4. 43 (2H, m), 7. 05-7. 09 (1H, m), 7. 20 (1H, d, J=8.2Hz), 7. 46 (1H, d, J=6.9Hz), 7. 71-7. 81 (2H, m), 8. 38 (1H, dd, J=4.8Hz, 1.6Hz), 8. 74 (1H, d, J=8.6Hz), 10. 2 (1H, s), 12. 6 (1H, br).$ 

### 【0687】実施例63

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.21$  (3H, t, J=7.1Hz), 4.16 (2H, q, J=7.

1 H z), 4. 42 (2 H, s), 7. 07 (1 H, d d, J = 7. 2 H z, 5. 1 H z), 7. 18-7. 2 1 (1 H, m), 7. 54 (1 H, d, J = 7. 3 H z), 7. 75-7. 83 (2 H, m), 8. 35-8. 38 (1 H, m), 8. 81 (1 H, d, J = 8. 6 H z), 10. 2 (0. 5 H, s), 12. 7 (0. 4 H, b r).

# 【0688】実施例64

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 4. 78 (2H, s), 7. 06 (1H, ddd, J=7. 3Hz, 5. 0Hz, 1. 0Hz), 7. 19-7. 36 (6H, m), 7. 50 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 36 (1H, dd, J=4. 9Hz, 1. 9Hz), 8. 77 (1H, d, J=8. 6Hz), 10, 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

# 【0689】実施例65

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 2. 94 (2H, t, J=7. 3Hz), 3. 81 (2H, t, J=7. 3Hz), 7. 08 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 0Hz), 7. 15-7. 33 (6H, m), 7. 43 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 70-7. 81 (2H, m), 8. 37 (1H, dd, J=4. 8Hz), 1. 4Hz), 8. 73 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).$ 

# 【0690】実施例66

<sup>1</sup>H-NMR ( DMSO-  $d_6$ )  $\delta$ : 4. 61 (2H, s), 6. 50 (1H, t, J=7. 2Hz), 6. 6 7 (1H, d, J=7. 7Hz), 6. 93-7. 09 (4H, m), 7. 17-7. 22 (1H, m), 7. 41-7. 71 (2H, m), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 36 (1H, d, J=4. 7Hz), 8. 78 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 5H, s), 12. 6 (0. 5H, br).

# 【0691】 実施例67

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 4. 62 (2H, s), 6. 41-6. 46 (3H, m), 6. 95 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 06 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 0Hz), 7. 19-7. 22 (1H, m), 7. 50 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 74-7. 80 (2H, m), 8. 37 (1H, d, J=5. 6Hz), 8. 77 (1H, d, J=8. 4Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).$ 

### 【0692】実施例68

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:4.91$  (2H, s), 7.03 (1H, dt, J=6.3Hz, 1.1 Hz), 7.17-7.29 (2H, m), 7.42 (1H, dd, J=7.9Hz, 1.0Hz), 7.5

# 【0693】実施例69

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 4. 81 (2H, s), 7. 06 (1H, dd, J=7. 2Hz, 5. 0 Hz), 7. 09-7. 22 (1H, m), 7. 35 (1H, dd, J=7. 8Hz, 4. 8Hz), 7. 4 (1H, d, J=6. 9Hz), 7. 72-7. 80 (3H, m), 8. 37 (1H, d, J=3. 9Hz), 8. 48 (1H, dd, J=4. 8Hz, 1. 6Hz), 8. 60 (1H, s), 8. 76 (1H, d, J=8. 0Hz), 10. 2 (0. 3H, s), 12. 6 (0. 3H, br).$ 

# 【0694】実施例70

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 4. 81 (2H, s), 7. 04 (1H, dd, J=6. 9Hz, 5. 5 Hz), 7. 18-7. 21 (1H, m), 7. 33 (2H, d, J=5. 7Hz), 7. 51 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 74-7. 81 (2H, m), 8. 33 (1H, d, J=3. 9Hz), 8. 51 (2H, d, J=6. 0Hz), 8. 78 (1H, d, J=8. 6Hz), 10. 2 (0. 4H, s), 12. 6 (0. 3H, br).

# 【0695】実施例71

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 3.82 (3H, s), 4.85 (2H, s), 7.04 (1H, dd, J=6.2Hz, 1.1Hz), 7.07-7.21 (1H, m), 7.47 (2H, d, J=8.5Hz), 7.51 (1H, d, J=7.3Hz), 7.74-7.80 (2H, m), 7.92 (2H, d, J=8.5Hz), 8.34 (1H, d, J=4.0Hz), 8.78 (1H, d, J=8.6Hz), 10.2 (0.2H, s), 12.6 (0.2H, br).$ 

# 【0696】実施例72

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 65-1. 68 (1 H, brm), 1. 82-1. 98 (2 H, brm), 2. 04-2. 14 (3 H, brm), 4. 72-4. 76 (1 H, brm), 5. 61 (1 H, dd, J=10 Hz, 1. 2 Hz), 5. 82-5. 86 (1 H, m), 7. 03-7. 06 (1 H, brm), 7. 21-7. 27 (1 H, brm), 7. 42-7. 45 (1 H, m), 7. 70-7. 80 (2 H, m), 8. 36 (1 H, brs), 8. 72-8. 74 (1 H, m), 10. 2 (0. 4 H, brs), 12. 4 (0. 4 H, br).$ 

### 【0697】実施例73

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.93-1.1$ 1 (2H, brm), 1.13-1.16 (3H, brm), 1.63-1.74 (6H, brm), 3.42 (2H, d, J=6.9Hz), 7.08 (1H, dt, J=6.2Hz, 1.1Hz), 7.19-7.2 3 (1H, brm), 7.47 (1H, d, J=7.1Hz), 7.72-7.82 (2H, m), 8.38 (1H, d, J=4.9Hz), 8.75 (1H, d, J=8.6Hz), 10.2 (0.5H, s), 12.7 (0.4H, br).

### 【0698】実施例74

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 2. 28 (4 H, m), 2. 49 (4 H, m), 4. 49 (3 H, s), 5. 76-5. 85 (1 H, m), 7. 04-7. 09 (1 H, m), 7. 17-7. 21 (1 H, b r m), 7. 48 (1 H, d, J=7. 2 Hz), 7. 71-7. 80 (2 H, m), 8. 35 (1 H, d, J=4. 2 Hz), 8. 76 (1 H, d, J=8. 6 Hz), 10. 2 (0. 5 H, s), 12. 6 (0. 5 H, b r).$ 

### 【0699】実施例79

参考例3の化合物及び2ーピリジンカルボニルアジドを用いて実施例1の方法に準じて目的化合物を製造した。  $^{1}H$  - NMR ( DMSO-  $_{d_{6}}$ )  $_{\delta}$ : 1.06-1.20(1H, m), 2.30-2.43(2H, brm), 2.52-2.57(1H, m), 3.28-3.35(1H, m), 3.50-3.60(1H, m), 4.83(1H, dd, J=10Hz, 5.7Hz), 7.06(1H, dd, J=7.2Hz, 5.1Hz), 7.28-7.33(2H, m), 7.46(1H, t, J=7.7Hz), 7.76-7.82(1H, m), 8.29-8.32(2H, m), 9.95(1H, s), 11.2(1H, br). mass:309(M+1)  $^{-}$ .

# 【0700】実施例80

(1) 4ーヒドロキシメチルピコリン酸エチルエステル 2.00g (11.0mmol)をジメチルホルムアミド80mlに溶解し、イミダゾール1.88g (27.0mmol)、クロローtertーブチルジフェニルシラン7.60ml(27.0mmol)を室温にて加え、同温度で反応液を2時間攪拌した。反応液をヘキサン一酢酸エチル(1:1)で希釈し飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン一酢酸エチル、95:5~70:30)で精製し、無色固体 4.27gを得た。

【0701】(2)(1)で得られた化合物3.14g(7.40mmol)をメタノール60mlに溶解し、ヒドラジン1水和物1.80ml(37.0mmol)を室温にて加え、同温度で反応液を12時間攪拌した。

反応液を濃縮し残渣をクロロホルムに溶解した。有機層 を飽和食塩水で洗浄し、有機層を濃縮して油状物を得 た。このものは精製を行わずに次の反応に使用した。 【0702】(3)(2)で得られた化合物をクロロホ ルム10mlに溶解したところへ1N塩酸22.2ml (22.2mmol) を室温にて加えた。この混合物を 氷冷し、亜硝酸ナトリウム1. 02g (14.8mmo 1)を同温度で加え、さらに反応液を同温度で30分投 拌した。反応液をクロロホルムで抽出し、有機層を分離 した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾 燥後濾過、濾液を濃縮した。得られた残渣に参考例3の 化合物 0. 622g (3. 30mmol) のテトラヒド ロフラン (50ml) 溶液を室温にて加え、反応液を1 晩還流した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー (クロロホルムーテトラヒドロフラ ン、10:0~9:1) で精製し淡褐色不定形物2.0 3gを得た。

【0703】(4)(3)で得られた化合物2.03g(3.30mmol)をテトラヒドロフラン10mlに溶解し、フッ化テトラーnーブチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)6.60ml(6.60mmol)を室温で加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液をテトラヒドロフラン、酢酸エチルで希状し飽和食塩水で洗浄した。有機層を濃縮し、析出した淡黄色結晶を濾取した。濾液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、100:0~95:5)で精製し黄色結晶を得た。先に濾取した結晶とあわせて目的化合物1.02gを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 07-1. 2 \\ 0 (1H, m), 2. 31-2. 44 (2H, m), \\ 2. 45-2. 58 (1H, m), 3. 28-3. 35 \\ (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. \\ 52 (2H, d, J=5. 6Hz), 4. 83 (1H, dd, J=10Hz, 5. 3Hz), 5. 47 (1H, t, J=5. 7Hz), 6. 99 (1H, d, J=4. 7Hz), 7. 26 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 33 (1H, d, J=7. 6Hz), 9. 96 (1H, s), 11. 4 (1H, br). \\ mass: 339 (M+1) ^{+}.$ 

# 【0704】実施例81

(1) 参考例5の化合物3.50gのテトラヒドロフラン(35ml)溶液にフッ化テトラーnープチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)7.10ml(7.10mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液を濃縮しエーテルで希釈した。水、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣をエーテルで洗浄後、乾燥し目的化合物を無色固体として1.66g得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 02-1. 2$  2 (1 H, m) , 2. 26-2. 31 (2 H, b r m) , 2. 46-2. 62 (1 H, m) , 2. 70 (2 H, t, J=6. 3 Hz) , 3. 22-3. 40 (1 H, m) . 3. 48-3. 71 (3 H, m) , 4. 71 (1 H, b r t) , 4. 79-4. 90 (1 H, m) , 6. 95 (1 H, d, J=6. 3 Hz) , 7. 11 (1 H, s) . 7. 30 (1 H, d, J=6. 3 Hz) , 7. 44 (1 H, t, J=7. 9 Hz) , 8. 19 (1 H, d, J=6. 3 Hz) , 8. 30 (1 H, d, J=7. 9 Hz) , 9. 86 (1 H, s) , 11. 4 (1 H, b r) .

 $mass: 353 (M+1)^{-}$ .

#### 【0705】実施例82

(1) 実施例80の化合物45mg (0.13mmo 1)をピリジン1mlに溶解し、メタンスルホニルクロリド40μl (0.52mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液を1N塩酸で酸性にして酢酸エチル、テトラヒドロフランの混合液で酸出した。有機層を1N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水で頃次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をジメチルホルムアミド1mlに溶解し、室温にてアジ化ナトリウム85mg (1.3mmol)を加え、反応液を80℃で30分攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し飽和食塩水で洗浄した。有機層を分離し濃縮して淡黄色固体35mgを得た。このものは精製を行わずに次の反応に使用した。

【0706】(2)(1)で得られた化合物35mgをメタノールーテトラヒドロフラン(5:2)7mlに溶解し、室温にて10%パラジウム炭素触媒5mgを加えた。容器内を水素置換し、水素気流下室温で反応液を1晚攪拌した。反応液をセライトで濾過し濾液を濃縮した。析出した結晶を濾取して淡黄色結晶13mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 02-1. 1 \\ 0 (1H, m), 2. 21-2. 60 (4H, m), \\ 3. 45-3. 52 (2H, m), 4. 06-4. 09 \\ (2H, m), 4. 79-4. 85 (1H, m), 5. \\ 16-5. 20 (1H, m), 6. 93 (1H, d, J=5. 9Hz), 7. 20 (1H, s), 7. 26 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 39-7. 45 (1H, m), 8. 10 (1H, d, J=4. 9Hz), \\ 8. 27 (1H, d, J=7. 7Hz), 10. 3 (1H, br), 11. 7 (1H, br). \\ mass: 338 (M+1) ^{+}. \\$ 

# 【0707】実施例83

参考例9の化合物260mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)10mlに溶解し、10%パラジウム炭素触媒200mgを室温にて加えた。反応容器内を水素で置換し、反応液を同温度で1晩攪拌した。不溶物

を濾過し滤液を濃縮して表題化合物  $105\,mg$  を得た。  $^1H-NMR$  (DMSO-d 6)  $\delta:1.01-1.2$  2 (1 H, m) , 2. 28-2.40 (3 H, br m) , 2. 62-2.72 (2 H, m) , 2. 80-2.88 (2 H, m) , 3. 18 (2 H, s) , 3. 45-3.60 (2 H, m) , 4. 82 (1 H, d d, J=9.8 Hz, 6.2 Hz) , 6. 95 (1 H, d, J=6.2 Hz) , 7. 12 (1 H, s) , 7. 30 (1 H, d, J=6.8 Hz) 、 7. 45 (1 H, t, J=7.4 Hz) , 8. 20 (1 H, d, J=5.5 Hz) , 8. 30 (1 H, d, J=6.2 Hz) , 9. 94 (1 H, br) , 11.4 (1 H, br) . mass: 352 (M+1)  $^+$ .

### 【0708】実施例84

(1) 実施例80の化合物1.02g(3.02mmol)をジメチルホルムアミドーテトラヒドロフラン(1:8)90mlに溶解し、室温にて二酸化マンガン3.92g(45.1mmol)を加え、反応液を同温度で6時間攪拌した。反応液をセライトで濾過した。濾液を濃縮し、析出した結晶を濾取して黄色結晶0.211gを得た。

【0709】(2)(1)で得られた化合物34mg (0. 10mmol) およびn -ブチルアミン22mg (0.30mmol) をクロロホルム5mlに溶解し、 トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム212mg (1.0mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で 24時間攪拌した。反応液を3N塩酸で中和しクロロホ ルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグ ネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。析出した結晶を 適取して目的化合物 1 3 mg を得た。¹H−NMR ( D MSO-  $d_6$ )  $\delta:0.88$  (3H, t, J=7.3Hz), 1. 08-1. 17 (1H, m), 1. 28-1. 38 (2H, m), 1. 42-1. 51 (2H, m), 2. 31-2. 39 (3H, m), 2. 47-2. 54 (2H, m), 2. 59 (2H, t, J=7. 2 Hz), 3. 50-3. 57 (1H, m), 3. 81 (2H, s), 4. 83 (1H, dd, J=11Hz)5. 5 H z), 7. 09 (1H, d, J = 5. 3H z), 7. 31-7. 33 (2H, m), 7. 47 (1 H, t, J = 7. 9 H z), 8. 26 (1H, d, J =5. 3 H z), 8. 31 (1H, d, J = 8. 1H z), 9. 98 (1H, s), 11. 2 (1H, b

 $mass: 394 (M+1)^{+}$ .

# 【0710】 実施例85-94

実施例85ないし実施例94の化合物は、実施例84に 準じて製造した。

## <u>実施例85</u>

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.$  11-1. 1 8 (1H, m), 2. 22-2. 44 (5H, m),

2. 58 (2H, t, J=5.8Hz), 3.46-3.58 (3H, m), 3.73 (2H, s), 4.5
1 (1H, t, J=5.4Hz), 4.84 (1H, dd, J=10Hz, 5.6Hz), 7.05 (1H, dd, J=5.4Hz), 7.26 (1H, s), 7.3
3 (1H, d, J=7.4Hz), 7.48 (1H, t, J=7.9Hz), 8.24 (1H, d, J=5.3Hz), 8.34 (1H, d, J=8.2Hz), 9.93 (1H, s), 11.4 (1H, br).
mass:382 (M+1).

### 【0711】実施例86

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 1. 06-1. 20 (1H, m), 2. 28-2. 43 (2H, m), 2. 48-2. 60 (1H, m), 3. 00 (1H, br), 3. 28-3. 40 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 3. 71 (4H, s), 4. 8 3 (1H, m), 7. 06 (1H, d, J=4. 6Hz), 7. 25 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 29-7. 39 (6H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 4Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 34 (1H, d, J=7. 4Hz), 9. 97 (1H, s), 11. 5 (1H, br). mass: 428 (M+1)  $^{-}$ .

# 【0712】実施例87

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 1. 06-1. 20 (1H, m), 2. 29-2. 43 (2H, m), 2. 49-2. 60 (1H, m), 3. 32 (2H, s), 3. 49 (2H, s), 3. 53-3. 60 (1H, m), 3. 64 (2H, s), 4. 83 (1H, dd, J=11Hz, 5. 6Hz), 4. 91 (2H, s), 6. 51 (2H, d, J=8. 3Hz), 6. 99 (1H, d, J=8. 2Hz), 7. 04 (2H, d, J=5. 4Hz), 7. 26 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 22 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 33 (1H, d, J=8. 1Hz), 9. 94 (1H, s), 11. 5 (1H, br). mass: 443 (M+1) -.

### 【0713】実施例88

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 07-1. 1\\ 8 (1H, m), 2. 32-2. 44 (2H, m),\\ 2. 51-2. 66 (5H, m), 3. 28-3. 40\\ (2H, m), 3. 54-3. 61 (1H, m), 3.\\ 72 (2H, s), 4. 82 (3H, s), 6. 48\\ (2H, d, J=8. 2Hz), 6. 86 (2H, d, J=8. 2Hz), 7. 03 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 24 (1H, s), 7. 32 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 48 (1H, t, J=7. 6Hz), 8. 22 (1H, d, J=5. 0Hz), 8. 34 (1H, d, J=8. 3Hz), 9. 94 (1H,$ 

s), 11. 4 (1H, br). mass: 457 (M+1) +.

## 【0714】実施例89

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 12-1. 2$  1 (1H, m), 2. 33-2. 42 (2H, m), 2. 50-2. 59 (2H, m), 2. 90-3. 15 (1H, br), 3. 51-3. 58 (1H, m), 3. 70 (2H, s), 3. 77 (2H, s), 4. 8 4 (1H, dd, J=11Hz, 5. 6Hz), 7. 0 8 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 28-7. 46 (4H, m), 7. 48 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 57 (2H, d, J=8. 2Hz), 7. 7 9 (2H, d, J=8. 3Hz), 8. 25 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 25 (1H, d, J=5. 3Hz), 9. 96 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

 $mass:507(M+1)^{+}$ .

### 【0715】実施例90

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 08-1. 1 \\ 5 (1H, m), 2. 30-2. 57 (5H, m), \\ 2. 71-2. 83 (4H, m), 3. 48-3. 55 \\ (1H, m), 3. 71 (2H, s), 4. 78-4. \\ 83 (1H, m), 6. 99 (1H, d, J=5. 3H z), 7. 23-7. 25 (3H, m), 7. 30 (1H, d, J=7. 6Hz), 7. 39 (2H, d, J=8. 0Hz), 7. 45 (1H, t, J=7. 8H z), 7. 71 (2H, d, J=7. 9Hz), 8. 2 \\ 0 (1H, d, J=4. 9Hz), 8. 31 (1H, d, J=8. 0Hz), 9. 91 (1H, s), 11. \\ 4 (1H, br).$ 

mass: 521 (M+1) \*.

# 【0716】実施例91

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 05-1. 1 \\ 8 (1H, m), 2. 26-2. 40 (2H, m), \\ 2. 46-2. 60 (2H, m), 3. 00 (1H, b), 3. 50-3. 58 (1H, m), 3. 69 (2H, s), 3. 71 (2H, s), 4. 82 (1H, d), 3. 69 (2H, s), 3. 71 (2H, s), 7. 05 (1H, d), 3. 3Hz), 7. 31 (2H, d, J=7. 5Hz), 7. 38 (2H, d, J=5. 5Hz), 7. 46 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 32 (1H, d, J=8. 1Hz), 8. 50 (2H, d, J=5. 9Hz), 9. 95 (1H, s), 11. 4 (1H, b), 11.$ 

mass: 429 (M+1) +.

### 【0717】実施例92

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.03-1.1$ 7 (1H, m), 2.28-2.40 (3H, m), 2.47-2.54 (1H, m), 2.73 (4H, s), 3. 26-3. 34 (1H, m), 3. 503. 58 (1H, m), 3. 70 (2H, s), 4. 8
0 (1H, dd, J=11Hz, 5. 6Hz), 6. 9
8 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 23 (2H,
d, J=6. 1Hz), 7. 23 (1H, s), 7. 2
9 (1H, d. J=6. 6Hz), 7. 44 (1H,
t, J=7. 8Hz), 8. 19 (1H, d, J=5.
3Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 3Hz),
8. 42 (2H, d, J=5. 9Hz), 9. 91 (1H, s), 11. 4 (1H, br).
mass443 (M+1)\*.

# 【0718】実施例93

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. \ 0.5-1. \ 2$  5 (1 H, m) , 2. 27-2. 64 (4 H, m) , 3. 20-3. 41 (3 H, m) , 3. 49-3. 60 (2 H, m) , 4. 24 (2 H, b r m) , 4. 84-4. 92 (1 H, m) , 7. 33-7. 63 (6 H, m) , 8. 29 (1 H, d, J=7. 7 Hz) , 8. 4 0 (1 H, d, J=5. 5 Hz) , 9. 08 (1 H, s) , 9. 85 (2 H, b r m) , 10. 3 (1 H, s) , 10. 7 (1 H, b r m) . mass: 432 (M+1)  $^{-}$ .

# 【0719】実施例94

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 0.99-1.1 \\ 4 (5H, m), 1.75-1.85 (4H, m), \\ 2.25-2.38 (3H, m), 2.47-2.55 \\ (1H, m), 3.26-3.35 (2H, m), 3. \\ 48-3.57 (1H, m), 3.71 (2H, s), \\ 4.44 (1H, d, J=4.4Hz), 4.81 (1H, dd, J=10Hz, 5.6Hz), 7.02 (1H, d, J=5.5Hz), 7.23 (1H, s), \\ 7.29 (1H, d, J=7.4Hz), 7.45 (1H, t, J=7.7Hz), 8.19 (1H, d, J=5.3Hz), 8.30 (1H, d, J=8.2Hz), 9.90 (1H, s), 11.4 (1H, br).$ 

 $mass: 436 (M+1)^{-}$ .

### 【0720】実施例95

N-(2-アミノエチル) カルバミド酸 t e r t ーブチルエステルを用いて実施例96に準じて目的化合物を製造した。

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 1. 01-1. 1 5 (1H, m) , 2. 25-2. 61 (3H, br m) , 2. 97-3. 03 (2H, brm) , 3. 14 -3. 35 (6H, brm) , 3. 50-3. 59 (1H, m) , 3. 80-4. 00 (1H, brm) , 4. 80-4. 86 (1H, m) , 7. 05 (1H, br d) , 7. 25-7. 34 (2H, m) , 7. 46 (1H, dd) , 8. 21-8. 30 (4H, m) , 9. 4 8 (2H, br) , 10. 2 (1H, br s) , 10.

9 (1H, br).

mass: 395 (M+1) \*.

### 【0721】実施例96

(1) 4ーニトロベンゼンスルホニルクロリド844mg(3.81mmol)のクロロホルム(9ml)溶液を氷冷したところへトリエチルアミン0.531ml(3.81mmol)を加え、反応液を室温にもどした。この溶液(0.3ml)を室温にてnープロピルアミン10μl(0.122mmol)のクロロホルム0.3ml溶液に加え、反応液を同温度で1晩攪拌した。反応混合物を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製し目的化合物を得た。

【0722】(2)(1)で得られた化合物に参考例7 の化合物38mgとトリフェニルホスフィン29mg (0. 111mmol) のクロロホルム (0. 6ml) 溶液を室温にて加え、さらに反応液にジエチルアゾジカ ルボキシレートのトルエン溶液 (40%) 0.047m 1 (0.108mmol)を加えて、反応液を室温で3 日間攪拌した。反応混合物を薄層クロマトグラフィー (クロロホルムーメタノール、19:1) で精製した。 【0723】(3)(2)で得られた化合物をジメチル ホルムアミド1mlに溶解し炭酸ナトリウム35mg (0.330mmol) 及びチオフェノール11 ul (0.107mmol) を室温にて加え、反応液を同温 度で1日攪拌した。不溶物を濾過し濾液をテトラヒドロ フラン3mlに溶解し、反応液に1N塩酸1mlを室温 にて加え、さらに反応液を室温で1時間攪拌した。反応 液を濃縮し残渣をトルエンで共沸した。ここへメタノー ルーエーテルを加えて、固化し目的化合物を得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.93$  (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.03-1.17 (1H, m), 1. 58-1. 70 (2H, m), 2. 26-2. 40 (2H, brm), 2. 55-2. 65 (1 H, brm), 2. 85-2.95 (2H, brm), 2. 96-3. 03 (2H, m), 3. 12-3. 22 (2H, brm), 2. 28-2. 35 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1 H, m), 7. 06 (1 H, d, J=5.2 H)z), 7.30-7.35 (2H, m), 7.48 (1 H, t, J = 7.9 Hz), 8.27-8.32(2 H, m), 8.86 (2H, br), 10.4 (1H, brs), 10.9 (1H, br).

# mass:394 (M+1) \*. 【0724】実施例97-実施例98

実施例97及び実施例98の化合物は、実施例96に準 じて製造した。

## 実施例97

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.89$  (3H, t, J=7.8Hz), 1.01-1.17 (1H,

m), 2. 26-2. 40 (2H, m), 2. 52-2. 63 (2H, m), 2. 26-2. 39 (2H, m), 2. 50-2. 61 (1H, m), 2. 88-3. 00 (4H, m), 3. 10-3. 21 (2H, m), 3. 26-3. 34 (1H, m), 3. 50-3. 60 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 02 (1H, d, J=4. 6Hz), 7. 26-7. 34 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 30 (2H, m), 8. 80 (2H, m), 10. 2 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

mass: 408 (M+1) -.

### 【0725】実施例98

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 0. 8 6 (3 H, t), 1. 00-1. 20 (1 H, m), 1. 21-1. 34 (4 H, m), 1. 54-1. 6 6 (2 H, m), 2. 26-2. 38 (2 H, m), 2. 40-2. 63 (1 H, m), 2. 85-3. 00 (4 H, m), 3. 08-3. 23 (2 H, m), 3. 26-3. 35 (1 H, m), 3. 50-3. 60 (1 H, m), 4. 80-4. 8 6 (1 H, m), 7. 03 (1 H, d, J=4. 3 Hz), 7. 26-7. 35 (2 H, m), 7. 4 6 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 8. 26-8. 30 (2 H, m), 8. 81 (2 H, b r m), 10. 3 (1 H, s), 11. 0 (1 H, b r).

mass: 422 (M+1) -.

### 【0726】実施例99

グリコールアルデヒドジエチルアセタールを用いて、実施例96に準じて製造した。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. \ 0.5-1. \ 1. \\ 5 (1H, m), 2. \ 2.5-2. \ 4.0 (3H, m), \\ 2. \ 4.3-2. \ 6.3 (1H, m), 2. \ 9.0-3. \ 3.7 \\ (6H, m), 3. \ 4.8-3. \ 6.0 (1H, m), 4. \\ 7.7-4. \ 8.5 (1H, m), 6. \ 9.7-7. \ 0.2 (1H, m), 7. \ 2.3-7. \ 3.4 (2H, m), 7. \ 4.0 \\ -7. \ 5.0 (1H, m), 8. \ 2.3-8. \ 3.2 (2H, m), 8. \ 6.6 (0. \ 5H, brm), 9. \ 0.0-9. \\ 2.3 (1H, brm), 10. \ 1 (1H, s), 11. \\ 0 (1H, br).$ 

 $mass:394 (M+1)^{-}$ .

### 【0727】実施例100

グリシン t e r t - プチルエステルを用いて実施例96 に準じて製造した。

 $^{1}H-NMR \; (\; DMSO-d_{6}) \; \delta: 1. \; 0\; 3-1. \; 1 \\ 0 \; (1H, \; m) \; , \; 2. \; 2\; 3-2. \; 4\; 0 \; (2H, \; b\; r \\ m) \; , \; 2. \; 5\; 4-2. \; 6\; 5 \; (1H, \; b\; rm) \; , \; 2. \; 9\; 7 \\ -3. \; 0\; 5 \; (2H, \; b\; rm) \; , \; 3. \; 1\; 7-3. \; 4\; 0 \; (3\; H, \; m) \; , \; 3. \; 5\; 0-3. \; 5\; 9 \; (1H, \; m) \; , \; 3. \; 9\; 4 \\ (2H, \; b\; r\; s) \; , \; 4. \; 8\; 1-4. \; 8\; 6 \; (1H, \; m) \; , \; ,$ 

7. 03 (1 H, d, J = 5. 5 Hz), 7. 28-7. 34 (2 H, m), 7. 46 (1 H, t, J = 7. 8 Hz), 8. 26 (2 H, d, J = 6. 5 Hz), 9. 23 (2 H, br), 10. 4 (1 H, br), 10. 9 (1 H, br).

 $mass: 466 (M+1)^{+}$ .

# 【0728】実施例101-実施例108

実施例101ないし実施例108の化合物は、実施例96に準じて製造した。

#### 実施例101

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 03-1. 1 \\ 5 (1H, m), 2. 25-2. 63 (3H, m), \\ 2. 95-3. 05 (2H, m), 3. 19-3. 37 \\ (3H, m), 3. 50-3. 61 (1H, m), 4. \\ 10-4. 19 (2H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 5. 26 (2H, s), 7. 00 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 28-7. 49 (8H, m), 8. 26-8. 32 (2H, m), 9. 37 (2H, brm), 10. 2 (1H, s), 10. 9 (1H, br).$ 

 $mass:500 (M+1)^{+}$ .

# 【0729】実施例102

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 03-1. 1$  7 (1H, m), 2. 26-2. 63 (3H, br) m), 2. 97-3. 05 (2H, brm), 3. 10 -3. 21 (2H, brm), 3. 26-3. 37 (1H, brm), 3. 50-3. 60 (1H, m), 3. 78 (3H, s), 4. 06-4. 17 (2H, br) m), 4. 80-4. 88 (1H, m), 6. 98- 7. 03 (3H, m), 7. 26 (1H, brm), 7. 34 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 43- 7. 50 (3H, m), 8. 25-8. 30 (2H, m), 9. 18 (2H, brm), 10. 3 (1H, brs), rs), 10. 9 (1H, br).

### 【0730】実施例103

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 02-1. 1 \\ 8 (1H, m), 2. 25-2. 40 (3H, m), \\ 2. 44-2. 63 (2H, m), 3. 06-3. 09 \\ (2H, m), 3. 25-3. 35 (3H, m), 3. \\ 50-3. 59 (1H, m), 4. 82-4. 88 (1H, m), 7. 04 (1H, dd, J=6. 0Hz, 1. 1Hz), 7. 30-7. 35 (2H, m), 7. \\ 45-7. 55 (3H, m), 7. 92 (1H, t), \\ 8. 28 (2H, d, J=7. 0Hz), 8. 67 (1H, m), 9. 39 (2H, brm), 10. 4 (1H, brm), 10. 9 (1H, br).$ 

mass: 443 (M+1) +.

## 【0731】実施例104

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.01-1.1$ 5 (1H, m), 2.30-2.40 (3H, m), 2. 41-2. 56 (1 H, m), 2. 57-2. 64 (1 H, m), 3. 04-3. 11 (2 H, m), 3. 20-3. 36 (3 H, m), 3. 50-3. 59 (1 H, m), 4. 82-4. 87 (1 H, m), 7. 07 (1 H, d, J=6. 6 Hz), 7. 31-7. 35 (2 H, m), 7. 48 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 7. 83-7. 90 (1 H, m), 8. 25-8. 29 (2 H, m), 8. 46 (1 H, d), 8. 83 (1 H, d d, J=5. 3 Hz, 1. 3 Hz), 8. 98 (1 H, s), 9. 79 (2 H, brm), 10. 3 (1 H, br), 10. 9 (1 H, br). mass: 443 (M+1).

# 【0732】実施例105

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 03-1. 1 \\ 7 (1H, m), 2. 26-2. 40 (2H, m), \\ 2. 50-2. 65 (1H, m), 3. 05-3. 15 \\ (2H, m), 3. 21-3. 37 (3H, m), 3. \\ 50-3. 61 (1H, m), 4. 40-4. 45 (2H, m), 4. 81-4. 89 (1H, m), 7. 05 \\ (1H, d, J=4. 6Hz), 7. 25-7. 35 \\ (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 99 (2H, d, J=7. 4Hz), 8. 2 \\ 8 (2H, d, J=7. 4Hz), 8. 86 (2H, d, J=6. 5Hz), 9. 90-10. 0 (2H, m), 10. 3 (1H, s), 10. 9 (1H, br).$ 

mass: 443 (M+1) -.

# 【0733】実施例106

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 03-1. 1 \\ 7 (1H, m), 2. 25-2. 37 (2H, m), \\ 2. 40-2. 60 (1H, m), 2. 91-3. 01 \\ (4H, m), 3. 14-3. 35 (5H, m), 3. \\ 49-3. 59 (1H, m), 4. 80-4. 85 (1H, m), 7. 02 (1H, d, J=5. 3Hz), \\ 7. 26-7. 37 (7H, m), 7. 46 (1H, t), 8. 26-8. 29 (2H, m), 8. 94 (2H, brm), 10. 2 (1H, s), 11. 0 (1H, br). \\$ 

 $mass: 456 (M+1)^{-}$ .

# 【0734】実施例107

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 03-1. 1$   $^{7}(1H, m), 2. 26-2. 50 (3H, br)$   $^{m}), 2. 54-2. 63 (1H, brm), 2. 83$   $^{2}(2H, t), 3. 00 (2H, t), 3. 06-3.$   $^{2}3 (3H, brm), 3. 26-3. 37 (1H, m), 3. 50-3. 58 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 6. 72 (2H, d, J=8. 3Hz), 7. 05 (3H, d, J=8. 3Hz), 7. 28-7. 35 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 32 (2H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8.$ 

m), 8.94 (2H, brm), 10.3 (1H, s), 11.0 (1H, br).  $mass: 472 (M+1)^{+}$ .

#### 【0735】実施例108

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.05-1.1$ 5 (1H, m), 2. 26-2. 40 (2H, br m), 2.43-2.63 (2H, brm), 2.98 -3.06(2H, m), 3.20-3.43(6H, m)brm), 3. 50-3. 65 (1H, m), 4. 81 -4.88(1H, m), 7.03(1H, d, J= 5. 5Hz), 7. 30-7. 35 (2H, m), 3. 45-3.50 (1H, m), 7.95 (2H, d, J = 5.5 Hz), 8. 28 (2H, d, J = 5.5 Hz), 8.86 (2H, d, J=5.5Hz), 8.7 2 (2H, brm), 10.2 (1H, s), 10.9 (1H, br).

 $mass: 457 (M+1)^{+}$ .

### 【0736】実施例109

参考例8に記載のとおり、目的化合物80mgを得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.03-1.2$ 5 (2H, m), 2. 26-2. 43 (2H, br m), 2. 50-2. 65 (1H, m), 2. 57 (6 H, s), 2. 88-3. 06 (3H, m), 3. 26 -3.40 (1H, m), 3.50-3.59 (1H, m), 4.82-4.86 (1H, m), 7.00 (1 H, d, J = 5.5 Hz), 6.26-6.34 (2) H, m), 7. 46 (1H, t, J=7.8Hz), 8. 23 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 30 (1 H, d, J=8.3Hz), 10.0 (1H, s), 1 0. 5 (0. 5H, br), 11. 1 (1H, br).  $mass: 380 (M+1)^{+}$ .

# 【0737】実施例110

参考例11の化合物30mg (0.038mmol)の クロロホルム (1 m l) 溶液に塩化 n - ブタノイル 6 μ 1 (0. 058mmol) とトリエチルアミン13μl (0.093mmol) を室温にて加え、反応液を同温 度で1時間攪拌した。反応液に塩化n-プタノイル $6\mu$ 1 (0. 058mmol) とトリエチルアミン10μl (0.072mmol) を室温にて加え、反応液を同温 度で10分攪拌した。反応液に水1mlを加え有機層を 分離した。有機層を水1mlで洗浄し硫酸マグネシウム 乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をテトラヒドロフラ ン1mlに溶解し、反応液に1N塩酸1mlを室温にて 加えて、反応液を同温度で15分費拌した。反応液を濃 縮し、残渣にトリフルオロ酢酸2mlを加えて、反応液 を室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣にメタ ノールーエーテルを加えて固化し目的化合物を得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.80$  (3H, t, J = 7.8 Hz), 1.03-1.15 (1H, m), 1. 42-1. 54 (2H, m), 2. 00 (2

H, t, J = 6.9 Hz), 2.25-2.40(2 H, brm), 2. 55-2. 63 (1H, brm), 2. 70-2. 78 (2H, brm), 3. 28-3. 39 (3H, brm), 3. 50-3. 60 (1H, b rq), 4.80-4.86 (1H, m), 7.01 (1H, d, J=4.6Hz), 7. 14 (1H,s), 7. 34 (1H, d, j=8. 3Hz), 7. 4 8 (1 H, t, J=7.8 Hz), 7.88 (2 H, b)rm), 8. 23 (1H, d, J=4.6Hz), 8. 26 (1H, d, J=8.3Hz), 10.4 (1H,br), 11.1 (1H, br). mass: 422 (M+1) +. 【0738】 実施例111-実施例114 実施例111ないし実施例114の化合物は、実施例1

10に準じて製造した。

### 実施例111

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.00-1.2$ 3 (1 H, m), 2.26-2.60 (3 H, m), 2. 70 (2H, br), 3. 15 (2H, br), 3.40-3.60(2H, m), 4.34(2H, m)s), 4.80-4.90 (1H, m), 6.97 (1 H, d, J=4.9Hz), 7.15 (1H, s), 7. 30 (1H, d, J=8.0Hz), 7. 40-7. 52 (6H, m), 8. 23 (1H, d, J=4. 3 H z), 8. 30 (1H, d, J = 8.0 H z), 8. 54-8. 63 (1H, m), 9. 94 (1H, s), 11. 4 (1H, br). mass: 470 (M+1) ~.

# 【0739】 実施例112

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.00-1.2$  $0 (1 H, m) \cdot 2 \cdot 26 - 2 \cdot 40 (2 H, m)$ 2. 41-2. 60 (1H, m), 2. 83 (2H, b) rt), 3. 15 (1H, s), 3. 20-3. 40 (1 H, m), 3. 43-3. 57 (2 H, m), 4. 75-4.86 (1H, m), 6.97 (1H, d, J =7.6 Hz), 7.15 (1H, s), 7.30 (1 H, d, J = 11 Hz), 7. 40-7. 52 (4H, m), 7.80 (2H, d, J=10Hz), 8.21 (1 H, d, J=6.7 Hz), 8.30 (1 H, d,J = 1 1 H z), 8. 59 (1H, brt), 9. 94 (1H, s), 11. 4 (1H, br).

mass: 456 (M+1) +.

# 【0740】 実施例113

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.06-1.2$ 0 (1H, m), 2.25-2.41 (2H, m),2. 72 (2H, t), 3. 10-3. 20 (2H, m), 3. 26-3. 42 (1H, m), 3. 48-3. 60 (1H, m), 3. 75-3. 90 (1H, m), 4. 36 (2H, s), 4. 80-4. 86 (1 H, m), 6. 99 (1H, d, J=5.7Hz),

7. 13 (1H, s), 7. 19-7. 40 (7H, m), 7. 46 (1H, t, J=7.6Hz), 8. 2 3 (1H, d, J=3.8Hz), 8. 28 (1H, d, J=8.6Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 2 (1H, br).

### 【0741】実施例114

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{e}) \delta: 1. \ 43-1. \ 6 \\ 0 (1H, m), 2. \ 50-3. \ 00 (3H, br) \\ m), 3. \ 03-3. \ 15 (2H, brm), 3. \ 34 \\ -3. \ 48 (2H, brm), 3. \ 65-3. \ 80 (1H, brm), 3. \ 85-4. \ 00 (1H, m), 5. \\ 17-5. \ 26 (1H, m), 7. \ 31 (1H, d, J=5. \ 4Hz), 7. \ 46 (1H, s), 7. \ 72 (1H, dd, J=6. \ 8Hz, 0. \ 6Hz), 7. \ 87 (1H, t), 7. \ 94-8. \ 03 (3H, m), 8. \\ 10-8. \ 20 (3H, m), 8. \ 58 (1H, d, J=4. \ 7Hz), 8. \ 70 (1H, d, J=8. \ 1Hz), 10. \ 4 (1H, s), 11. \ 7 (1H, br).$ 

mass: 492 (M+1) +.

# 【0742】実施例115

実施例83の化合物を用いて実施例96(1)に準じて目的化合物を製造した。

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.04-1.1$ 9 (1H, m), 2.26-2.41 (2H, m), 2.48-2.60 (1H, m), 2.66-2.74 (2H, m), 3.10-3.20 (2H, m), 3. 28-3.39 (1H, m), 3.51-3.59 (1 H, m), 4.79-4.82 (1H, m), 6.90 (1H, d, J=4.6Hz), 7.01 (1H, s), 7.32 (1H, d, J=8.3Hz), 7.4 6 (1H, t, J=8.3Hz), 7.97 (2H, d, J=9.2Hz), 8.17 (2H, m), 8.2 9-8.37 (3H, m), 9.90 (1H, s), 1 1.2 (1H, br).

mass: 537 (M+1) +.

#### 【0743】実施例116

フェノール及び参考例7の化合物を用いて実施例56に 準じて調製した化合物に対し実施例124と同様の操作 を行い、目的化合物を製造した。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 1. 08 (1H, t, J=7. 4Hz), 2. 25-2. 40 (2H, m), 2. 60-2. 69 (1H, m), 3. 10 (2H, t, J=5. 5Hz), 3. 25-3. 35 (1H, m), 3. 54 (1H, q, J=9. 2Hz), 4. 25 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 80-4. 86 (1H, m), 6. 92 (1H, d, J=12Hz), 6. 94 (2H, d, J=7. 4Hz), 7. 20 (1H, d, J=5. 5Hz), 7. 25-7. 37 (4H, m), 7. 48 (1H, t, J=7. 4Hz)

z), 8. 23-8. 28 (2H, m), 10. 5-1 1. 0 (2H, br).

mass: 429 (M+1) -.

製し、目的物509mgを得た。

# 【0744】実施例117

(1) 3-アミノ-5-フェニルピラゾール544mg (3.4mmol) のジメチルホルムアミド (10ml) 溶液に水素化ナトリウム164mg (4.1mmol) 、ベンジルブロミド0.45ml (3.8mmol) を加え室温で6時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を分離し、水、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウム乾燥し、濾液を濃縮した。残差をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル、4:1) で精

【0745】(2)(1)で得られた化合物509mg(2.0mmol)のピリジン(5.0ml)溶液にクロロギ酸メチル0.19ml(2.5mmol)を加え室温で2時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を分離し飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し濾液を濃縮した。残差をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、4:1~2:1)で精製し、目的物450mgを得た。

【0746】 (3) (2) で得られた化合物440mg (1.4mmol)のトルエン (5.0ml)溶液にトリエチルアミン0.40ml (2.9mmol)を加え80℃で10分間攪拌し、Bークロロカテコールボラン450mg (2.9mmol)を加え同温度で10分間攪拌した。参考例3の化合物290mg (1.5mmol)を加え同温度で30分間攪拌した。Bークロロカテコールボラン440mg (2.9mmol)を加え100℃で1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加えクロロホルムで抽出した。有機層を分離し1N水酸化ナトリウム、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウム乾燥し滤液を濃縮した。残差にクロロホルムーエーテルを加え析出した結晶400mgを濾取した。

【0747】(4)(3)で得られた化合物400mg (0.87mmol)をメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)20mlに溶解した。10%パラジウム炭 素触媒200mgを加え反応容器内を水素置換し50℃ で1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃 縮した。残差にエーテルー酢酸エチルを加えて結晶化 し、目的化合物220mgを得た。

m), 7. 73 (2H, d, J=7.3Hz), 8. 2 6 (1H, d, J=8.2Hz), 9. 61 (1H, s), 12. 8 (1H, br).

### 【0748】実施例118

(1) α-シアノ-o-ヨードアセトフェノン3.81 g(13、3 mm o l)、ベンジルヒドラジン2塩酸塩7.80 g(40.0 mm o l)、トリエチルアミン18.0 mlの混合物を120℃で1晩攪拌した。反応液を室温に戻した後濃縮し、残渣をエーテルに溶解して水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル、5:1~2:1)で精製し、淡黄色結晶2.61 gを得た。

【0749】(2)(1)で得られた化合物1.23g(3.27mmol)とクロロギ酸pーニトロフェニル0.859mg(4.26mmol)、4ージメチルアミノピリジン1.00g(8.19mmol)、クロロホルム10mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液に参考例3の化合物0.920g(4.96mmol)を加え、反応液を100℃で1晚攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、1N水酸化ナトリウム、1N塩酸、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過濃縮した。残液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、98:2~97:3)で精製し黄色固体1.60gを得た。

【0750】(3)(2)で得られた化合物236mg(0.461mmol)と酢酸パラジウム11mg(0.0490mmol)、1、1'ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン30mg(0.0541mmol)及び炭酸水素ナトリウム71mg(0.845mmol)をメタノール4mlに混合し容器内を一酸化炭素で置換して、反応液を7時間還流した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、98:2~97:3)で精製し黄色固体180mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 1. 03-1. 15 (1H, m), 2. 25-2. 40 (2H, m), 2. 62-2. 77 (1H, m), 3. 43-3. 58 (2H, m), 3. 73 (3H, s), 4. 74-4. 78 (1H, m), 6. 25 (1H, m), 7. 27 (1H, d,  $_{J}$ =7. 6Hz), 7. 41-7. 74

(5 H, m), 8. 23-8. 26 (1 H, m), 8. 31 (1 H, s), 9. 59 (1 H, s). mass: 432 (M+1).

#### 【0752】実施例119

(1) 実施例118(3)で得られた化合物140mg(0.268mmol)をメタノール3mlに溶解し、反応液に1N水酸化ナトリウム1.00ml(1.00mmol)を室温にて加え、反応液を室温で暫く攪拌した後、さらに50℃に加熱して2時間攪拌した。反応液を1N塩酸で酸性とした後濃縮した。残渣をクロロホルムに溶解し、これを水で洗浄した。水層はさらにクロロホルムで2回抽出し、有機層をあわせて硫酸マグネシウム乾燥後濾過濃縮した。残渣にエーテル、クロロホルムを加えて析出した結晶73mgを濾取した。

【0753】(2)(1)で得られた化合物36mg (0.0699mmol)をエタノール4mlに溶解 し、室温にて反応液に水酸化パラジウム10mgを加え て容器内を水素で置換し、反応液を70℃で1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣 にエーテル、クロロホルムを加えて結晶を析出させ目的 化合物を13mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 01-1. 1$  4 (1H, m), 2. 25-2. 34 (2H, m), 2. 65-2. 68 (1H, m), 3. 35-3. 53 (2H, m), 4. 74 (1H, dd, J=10Hz, 5. 8Hz), 6. 34 (1H, br), 7. 27 (2H, d, J=7. 5Hz), 7. 43 (2H, t, J=7. 8Hz), 7. 54 (1H, d, J=3. 8Hz), 7. 70 (1H, d, J=7. 4Hz), 8. 2
<math display="block">6 (1H, d, J=8. 1Hz), 9. 59 (1H, s).

 $mass: 418 (M+1)^{-}$ .

# 【0754】実施例120

【0755】(2)(1)で得られた化合物を用いて、実施例119(2)に準じて目的化合物を製造した。  $^{1}$ H-NMR(DMSO- $d_{e}$ )  $\delta:1.02-1.1$ 7(1H,m),2.25-2.40(1H,m),2.63-2.72(2H,m),3.34-3.41(2H,m),4.74-4.80(1H,m),6.65(1H,br),7.28(1H,d,J=7.6Hz),7.44(1H,t,J=7.6Hz),7.58(1H,t,J=7.7Hz),7.91(1H,d,J=8.0Hz),7.97(1H,d,J=7.9Hz),8.25(1H,d,J=8.2Hz),8.30(1H,d,J=4.3Hz),9.68(1H,s).

mass:418 (M+1) <sup>+</sup>. 【0756】実施例121

(1) 実施例120(1) で得られた化合物56mg (0.11mmol)をジメチルホルムアミド1.5m lに溶解し、反応液に室温にて、1、1'ーカルボニルジイミダゾール25mg (0.15mmol)を加え、反応液を室温で30分攪拌した。室温にて反応液にフェニルエチルアミン42μ1(0.33mmol)を加え、反応温度を室温から70℃に加熱して反応液をさらに10分攪拌した。反応液を濃縮し残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1)で精製し粗生成物を得た。このものはこのまま次の反応に使用した。

【0757】(2)(1)で得られた化合物51mg (0.084mmol) をメタノールーテトラヒドロフ ラン(2:1)3mlに溶解し、反応液に室温にて水酸 化パラジウム51mgを加えて容器内を水素で置換し、 反応液を室温で1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過 した後濾液を濃縮し目的化合物25mgを得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.02-1.1$ 0 (1 H, m), 2. 25-2. 36 (2 H, m),2. 43-2. 56 (1H, m), 2. 65 (2H, t, J = 7. 1Hz, 2. 87 (2H, t, J = 7.5 Hz), 3. 16-3. 25 (2H, m), 4. 73 -4. 79 (1H, m), 6. 70 (1H, br), 7. 16-7. 33 (7H, m), 7. 44 (1H, t, J = 7.9 Hz), 7.54 (1H, t, J = 7. 7 H z), 7. 79 (1 H, d, J = 7. 0 H z), 7. 87 (1H, d, J = 6.3 Hz), 8. 19 (1 H, s), 8. 26 (1H, d, J=7.7Hz),8. 72 (1H, br), 9. 69 (1H, br).  $mass:521 (M+1)^{+}$ .

# 【0758】実施例122

(1) 2-プロモー3-ニトロ安息香酸10.0g(40.7mmol)、ピロールー2-カルボキシアルデヒド7.74g(81.4mmol)、トリエチルアミン20.0ml(143mmol)及び塩化チオニル30mlを用いて参考例2(1)と同様の手順に従い、目的化合物9.07gを得た。

【0759】(2)(1)で得られた化合物9.07g(28.0mmol)のテトラヒドロフラン(400ml)溶液を-78℃に冷却した。同温度で反応液に水素化ジイソプロピルアルミニウムのトルエン溶液(1.0M)33.6ml(33.6mmol)を加え、さらに反応液を同温度で2時間攪拌した。反応液に同温度にて飽和塩化アンモニウム水溶液15mlを加え、室温に戻して反応液を2時間攪拌した後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、濾液を濃縮した。得られた残渣を塩化メチレン200mlに溶解し、室温にて反応液にクロロtertーブチルジメチルシラン6.32g(41.9m

mol) およびイミダゾール3.80g(55.8mm ol) を加え、反応液を室温で1晩攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、有機層を水200ml3回、飽和食塩水で順次洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン一酢酸エチル、10:1~5:1) で精製し、無色油状物9.34gを得た。

【0760】(3)(2)で得られた化合物9.34g(21.3mmol)およびジイソプロピルエチルアミン8.24g(63.8mmol)をジメチルホルムアミド200mlに溶解し、反応容器内を窒素で置換した。室温にて反応液にテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム2.46g(2.13mmol)を加え、反応液を130℃で2時間攪拌した。反応液を酢酸エチル1L、水500mlに加え有機層を分離した。水層をさらに酢酸エチル300mlで抽出し、有機層を合わせて水、飽和食塩水で順次洗浄し、硫酸マグンネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン一酢酸エチル、20:1~5:1)で精製し、黄色固体4.73gを得た。

【0761】(4)(3)で得られた化合物4.73g(13.2mmol)をメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)400mlに溶解し、反応液に室温にて10%パラジウム炭素触媒500mgを加えた。反応容器内を水素置換し、反応液を室温で2時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン一酢酸エチル、2:1~1:1)で精製した。画分1(低極性物質)としてピロール体1.20g、画分2(高極性物質)としてピロリジン体2.40gを得た。

## 画分1 (低極性物質)

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 0. 14 (6H, s), 0. 95 (9H, s), 3. 84 (2H, brs), 4. 88 (2H, s), 5. 98 (1H, d, J=3. 1Hz), 6. 09-6. 11 (1H, m), 6. 78 (1H, d, J=7. 1Hz), 7. 02 (1H, t, J=7. 7Hz), 7. 14 (1H, d, J=7. 3Hz).

#### 画分2 (高極性物質)

 $^{1}H-NMR (CDCl_{3}) \delta: 0.02 (6H, s), \\ 0.74 (9H, s), 1.60-1.70 (1H, m), 2.15-2.23 (1H, m), 2.42- \\ 2.50 (2H, m), 3.68 (2H, brs), \\ 3.95-4.02 (2H, m), 4.36 (1H, d, J=10Hz, 5.2Hz), 4.63 (1H, d, J=12Hz, 5.5Hz), 6.80 (1H, d, J=7.0Hz), 7.20-7.24 (2H,$ 

m) .

【0762】(5)(4)で得られた画分2(高極性物質)、2.40g(7.23mmol)を用いて実施例1と同様の手順に従い黄色固体2.71gを得た。

【0763】(6)(5)で得られた化合物2.71g(6.00mmol)をメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)200mlに懸濁し、反応液に室温にて2N塩酸10mlを加えて、さらに反応液を同温度で6時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をトルエンで2回共沸脱水した。得られた租生成物をヘキサンー酢酸エチルーテトラヒドロフランから再結晶し、目的化合物1.85gを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 1. 27-1. 4 \\ 0 (1H, m), 1. 72-1. 78 (1H, m), \\ 2. 20-2. 27 (1H, m), 2. 40-2. 50 \\ (1H, m), 2. 53-2. 62 (1H, m), 3. \\ 59 (1H, t, J=7. 5Hz), 3. 85-3. 9 \\ 3 (1H, m), 4. 90 (1H, dd, J=8. 0Hz, 5. 5Hz), 5. 97 (1H, br), 7. 17-7. 22 (1H, m), 7. 33 (1H, d, J=8. 0Hz), 7. 40 (1H, d, J=9. 0Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 5Hz), 7. 9 \\ 8 (1H, t, J=8. 0Hz), 8. 18 (1H, d, J=7. 0Hz), 8. 30 (1H, d, J=4. 0Hz), 10. 6 (1H, br), 11. 0 (1H, br). mass: 339 (M+1) +.$ 

## 【0764】実施例123

(1) 実施例131(1)で得られた化合物4.50g (13.4mmol)を用いて実施例122(2)と同様の手順に従い黄色固体3.94gを得た。

【0765】(2)(1)で得られた化合物3.94g (8.47mmol)を用いて実施例122(3)

(4) と同様の手順に従い、画分1(低極性物質)23 8 mg及び画分2(高極性物質)1.14gを得た。 画分1(低極性物質):  $^{1}$ H  $^{-}$ NMR(CDC  $^{1}$ g $^{-}$ CD  $^{3}$ OD) $\delta$ : 0.08(3H,s),0.11(3H,s),0.93(9H,s),1.51(3H,d,J=6.2Hz),3.84(2H,br),5.26(1H,m),5.96(1H,d,J=3.3Hz),6.10(1H,dd,J=3.1Hz,1.0Hz),6.78(1H,d,J=8.0Hz),7.01(1H,t,J=7.7Hz),7.13(1H,d,J=7.3Hz).

画分2(高極性物質):  $^{1}H-NMR$ (CDC  $l_{3}$ )  $\delta$ : 0. 0 7 (3 H, s), 0. 1 1 (3 H, s), 0. 8 5 - 0. 9 5 (1 H, m), 0. 9 2 (9 H, s), 1. 2 4 - 1. 3 5 (2 H, m), 1. 5 2 (3 H, d, J = 6. 3 H z), 1. 5 2 - 1. 5 5 (1 H, m), 5. 2 7 (1 H, q), 6. 2 8 (1 H, d, J = 3. 4 H z), 7. 0 7 (1 H, d, J = 3. 6 H

z), 7. 31 (1H, dd, J=8. 5Hz, 7. 3 Hz), 7. 92 (1H, dd, J=7. 3Hz, 1. 0Hz), 8. 28 (1H, dd, J=8. 5Hz, 1. 0Hz).

【0766】(3)(2)で得られた画分2(高極性物質)、300mg(0.87mmol)を用いて実施例1と同様の手順に従い黄色固体389mgを得た。

【0767】(4)(3)で得られた化合物200mg (0.429mmol)を用いて参考例7と同様の手順 に従い目的化合物92mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 0.80-0.9 \\ 5 (1H, m), 1.14 (3H, d, J=6.3H z), 1.17-1.28 (1H, m), 2.25-2.40 (2H, m), 3.70-3.74 (1H, m), 3.80-3.90 (1H, m), 4.78-4.85 (2H, m), 7.06 (1H, dd, J=7.2Hz, 5.0Hz), 7.33 (2H, t, J=7.4Hz), 7.46 (1H, t, J=7.9Hz), 7.76-7.82 (1H, m), 8.26-8.30 (2H, m), 9.90 (1H, s), 11.0 (1H, br).$ 

# 【0768】実施例124

実施例128(5)で得られた画分2(高極性物質)14mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)2mlに溶解し、室温にて反応液に1N塩酸1.0mlを加えて、反応液を同温度で30分攪拌した。反応液を飽和重曹水で中和し、クロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(酢酸エチルーメタノール、30:1)で精製し目的化合物を4.1mgおよび実施例127の化合物を3.8mg得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 0. 92-1. 0 9 (1 H, m), 1. 18 (2 H, d, J=6.6 H z), 1. 60-1. 74 (1 H, br), 2. 68-2. 76 (1 H, m), 2. 80-3. 00 (1 H, m), 3. 28 (1 H, d d, J=1 1 Hz, 9.0 Hz), 3. 63 (1 H, d d, J=1 1 Hz, 8.5 Hz), 4. 87 (1 H, d d, J=1 1 Hz, 5.2 Hz), 6. 97 (1 H, d, J=4.6 Hz), 6. 9 9-7. 05 (1 H, m), 7. 45-7. 60 (2 H, m), 7. 68-7. 76 (1 H, m), 8. 19-8. 23 (1 H, m), 8. 32 (1 H, d d, J=7.7 Hz, 1.3 Hz), 8. 94 (1 H, br), 12. 00 (1 H, br).

mass:  $323 (M+1)^{-1}$ .

# 【0769】実施例125

(1) 実施例128(1) の化合物12.3g(38.2mmol)をテトラヒドロフラン150mlに溶解し、反応液を-78℃に冷却した。反応液に同温度で水素化ジイソブチルアルミニウムのトルエン溶液(1.0

M) 46.0ml (46.0mmol) を加え、そのまま反応液を15分間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液25mlを加えて室温に戻した。反応液に硫酸マグネシウムを加えて濾過し、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルム150mlに溶解し、イミダゾール5.20g(81.1mmol) およびクロロトリイソプロピルシラン9.40ml (43.9mmol) を室温にて加えて容器内を窒素置換し、反応液を室温で12時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈して、水、飽和食塩水で頃次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、10:1)で精製し、黄色固体17.2gを得た。

【0770】(2)(1)で得られた化合物17.2g(15.6mmol)を用いて参考例2の(2)に準じて反応を行い黄色固体を4.90g得た。

【0771】(3)(2)で得られた化合物4.90g(12.2mmol)をテトラヒドロフラン70mlに溶解し、反応液に室温にて6N塩酸20mlを加えて、反応液を同温度にて1時間攪拌した。1N水酸化ナトリウムで反応液を塩基性にし、酢酸エチルで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。析出した結晶を濾取しヘキサン一酢酸エチルで洗浄、乾燥後黄色固体2.94gを得た。

【0772】(4)(3)で得られた化合物180mg(0.73mmol)をメタノール5.0mlおよびテトラヒドロフラン16mlに溶解し、トリエチルアミン0.20ml、10%パラジウム炭素触媒100mgを加え、水素気流下50℃で1時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮して無色固体163mgを得た。

【0773】(5)(4)で得られた化合物163mg (0.75mmol)と2ーピリジンカルボニルアジド 107mg(0.72mmol)を用いて実施例1に準 じて目的化合物7mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR ( DMSO-  $_{6}$ )  $\delta$ : 1. 03-1. 1 0 (1H, m), 3. 02-3. 21 (1H, m), 3. 30-3. 65 (4H, m), 3. 87-3. 89 (1H, m), 4. 95-5. 02 (1H, m), 7. 06-8. 45 (7H, m), 9. 02 (1H, br), 11. 9 (1H, br).

mass: 339 (M+1) +.

# 【0774】実施例126

(1) 実施例125の化合物85mg (0.251mm o 1) 及びトリフェニルホスフィン132mg (0.503mm o 1) のテトラヒドロフラン (6 m 1) 溶液に、ジフェニルリン酸アジド0.140ml (0.650mm o 1) 及びジエチルアソジカルボキシレートのトルエン溶液 (40%) 0.220ml (0.505mm o 1) を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌し

た。反応液を酢酸エチルで希釈し、水及び飽和食塩水で 頃次洗浄して、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、 濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロ ロホルムーメタノール、10:1)で精製した。エーテ ルを加えて結晶24mgを得た。

【0775】(2)(1)で得られた化合物24mgを メタノールーテトラヒドロフラン(1:1)2mlに溶 解し、室温にて反応液に10%パラジウム炭素触媒10 mgを加えた。容器内を水素置換し、水素気流下、反応 液を室温で原料が消失するまで攪拌した。反応液をセラ イトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣にエーテルを加え て結晶化した。この結晶を遮取して酢酸エチル、クロロ ホルムで洗浄後、乾燥し目的化合物4.6mgを得た。  $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:0.97-1.1$ 0 (1H, m), 2.72-2.82 (1H, m),2. 87-3. 00 (2H, m), 3. 10-3. 20 (1 H, m), 3. 30-3. 60 (2 H, m), 4. 96-5.01 (1H, m), 7.03-7.14 (1 H, m), 7. 31-7. 34 (1H, m), 7. 40-7. 50 (2H, m), 7. 77-7. 83 (1H, m), 8.16 (2H, br), 8.26 (1H, d, J=8.1Hz), 8.37 (1H, d, J=4.0Hz), 10. 1 (1H, s), 11. 2 (1H, b r).

mass: 338 (M+1) ~.

# 【0776】実施例127

目的化合物は、実施例124の製造反応において得られた

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $^{1}$ d<sub>6</sub>) δ: 0. 45 (2H, d, J=7.0Hz), 1. 55-1. 70 (1H, br), 2. 08-2. 19 (1H, m), 2. 48-2. 68 (1H, m), 2. 88-3. 02 (1H, m), 3. 41-3. 53 (1H, m), 3. 66-3. 80 (1H, m), 4. 96 (1H, d, J=5.3Hz), 6. 92 (1H, d, J=8.3Hz), 6. 99-7. 05 (1H, m), 7. 46-7. 60 (2H, m), 7. 72-7. 77 (1H, m), 8. 20-8. 23 (1H, m), 8. 32-8. 37 (1H, m), 8. 66 (1H, br), 12. 00 (1H, br).

 $mass: 323 (M+1)^{-}$ .

# 【0777】実施例128

(1) ピロールー3-カルボキシアルデヒドを用いて参 考例2の(1) と同様の操作を行い目的物を得た。

【0778】(2)(1)で得られた化合物139mg (0.433mmol)を用いて実施例122の(2) と同様の手順に従い目的化合物を得た。

【0779】(3)(2)で得られた化合物を用いて参 考例2の(2)と同様の手頃に従い位置異性体との2: 1の混合物を得た。 【0780】(4)(3)で得られた化合物を用いて実施例122の(4)と同様の手頃に従い精製混合物を得た。このまま次の反応に使用した。

【 0 7 8 1 】 (5) (4) で得られた精製混合物 2 2 m g と 2 ーピリジンカルボニルアジド 2 6 m g (0. 1 7 m m o 1) を用いて実施例 1 と同様の手順に従った。反応液を濃縮し、残渣を薄層クロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:2)で精製して、画分 1 (低極性物質) および画分 2 (高極性物質) を得た。

【0782】(6)(5)で得られた画分1(低極性物質)11mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:5)1.2mlに溶解し、室温にて反応液に1N塩酸1.0mlを加えて、反応液を同温度で攪拌した。反応液を濃縮し、残渣を酢酸エチルで希釈して、飽和重曹水および飽和食塩水で順次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、10:1)で精製し、目的化合物3.1mgを得た。

 $^{1}H-NMR \; (a\;c\;e\;t\;o\;n\;e^{-d}_{\,6})\; \delta: 1.\;\; 2\;9\;\; (1\;H,\;b\;r)\;,\;\; 2.\;\; 5\;2-2.\;\; 6\;1\;\; (2\;H,\;m)\;,\;\; 3.\;\; 0\;0-3.\;\; 1\;0\;\; (2\;H,\;m)\;,\;\; 3.\;\; 2\;9-3.\;\; 4\;1\;\; (1\;H,\;m)\;,\;\; 3.\;\; 5\;4-3.\;\; 7\;0\;\; (2\;H,\;m)\;,\;\; 5.\;\; 0\;8\;\; (1\;H,\;d,\;\;J=5.\;\; 4\;H\;z)\;,\;\; 7.\;\; 0\;5-7.\;\; 1\;2\;\; (1\;H,\;m)\;,\;\; 7.\;\; 2\;3\;\; (1\;H,\;d,\;\;J=8.\;\; 4\;H\;z)\;,\;\; 7.\;\; 3\;2-7.\;\; 3\;6\;\; (1\;H,\;m)\;,\;\; 7.\;\; 4\;5\;\; (1\;H,\;t,\;\;J=7.\;\; 7\;H\;z)\;,\;\; 7.\;\; 7\;8-7.\;\; 8\;7\;\; (1\;H,\;t,\;\;J=7.\;\; 7\;H\;z)\;,\;\; 7.\;\; 7\;8-7.\;\; 8\;7\;\; (1\;H,\;m)\;,\;\; 8.\;\; 3\;6-8.\;\; 4\;2\;\; (2\;H,\;m)\;,\;\; 8.\;\; 9\;6\;\; (1\;H,\;b\;r)\;,\;\; 1\;1.\;\; 9\;\; (1\;H,\;b\;r)\;.$ 

# 【0783】実施例129

(1) 参考例2 (2) で得られた化合物100mg

(0.467mmol)のメタノール(15ml)溶液に室温にて鉄粉200mg(3.58mmol)、6N塩酸0.500ml(3.00mmol)を加え、反応液を室温で30分費拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、飽和重曹水100ml、水、飽和食塩水で順次洗浄し、有機層を硫酸マグネシウム乾燥後、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル、5:1)で精製し、淡緑色固体71mgを得た。

【0784】(2)(1)で得られた化合物50mgを 用いて実施例1と同様の手順に従い目的化合物65mg を得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 6. 34 (1H, t, J=3.1Hz), 6. 65 (1H, d, J=3.1Hz), 7. 08 (1H, dd, J=6.7Hz, 5. 6Hz), 7. 24-7. 29 (3H, m), 7. 38 (1H, d, J=7.3Hz), 7. 77-7. 8 3 (1H, m), 8. 27 (1H, d, J=8.2Hz), 8. 31 (1H, dd, J=5.1Hz, 1.1Hz), 10. 1 (1H, brs), 11. 0 (1H,

br).

### 【0785】実施例130

実施例122(4)で得られた画分1(低極性物質)、300mg(0.91mmol)を用いて実施例122(5)(6)と同様の手頂に従い目的化合物216mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta$ : 4. 60 (2H, s), 5. 65 (1H, br), 6. 20 (1H, s), 6. 68 (1H, s), 7. 14-7. 20 (1H, m), 7. 25 (1H, t, J=7. 4Hz), 7. 35-7. 43 (2H, m), 7. 94 (1H, t, J=6. 9Hz), 8. 20 (1H, d, J=7. 4Hz), 8. 34 (1H, d, J=5. 5Hz), 10. 8 (2H, br).

### 【0786】実施例131

(1) 2-プロモー3-ニトロ安息香酸10.0g(40.7mmol)、2-アセチルピロール8.90g(81.6mmol)を用いて参考例2(1)と同様の手順に従い黄色固体9.20gを得た。

【0787】(2)(1)で得られた化合物2.00g(5.93mmol)を用いて参考例2(2)と同様の手順に従い、淡緑色固体941mgを得た。

【0788】(3)(2)で得られた化合物300mg (1.17mmol)を用いて実施例129と同様の手 頃に従い目的化合物277mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta: 6. \ 32-6. \ 3$  5 (1 H, m), 6. 74 (1 H, s), 7. 07 (1 H, dd, J=7. 2 Hz, 5. 2 Hz), 7. 19 (1 H, s), 7. 26 (1 H, s), 7. 40 (1 H, t, J=8. 0 Hz), 7. 47 (1 H, d, J=8. 6 Hz), 7. 66 (1 H, dd, J=7. 9 Hz, 1. 5 Hz), 7. 78-7. 83 (1 H, m), 8. 25 (1 H, dd, J=5. 2 Hz, 1. 6 Hz), 8. 47 (1 H, dd, J=8. 0 Hz, 1. 6 Hz), 10. 1 (1 H, s), 10. 8 (1 H, brs), 12. 0 (1 H, s).

### mass: 347 (M+1) -.

#### 【0789】実施例132

(1) 実施例131(1) で得られた化合物4.5 g (13.4 mmol) を用いて実施例122(2) の手 順に従い目的物3.94 gを得た。

【0790】 (2) (1) で得られた化合物3.94g (8.47mmol) を用いて実施例122 (3)

(4) と同様の手順に従い画分1 (低極性物質) 238 mgおよび画分2 (高極性物質) 1.14gを得た。

【0791】(3)(2)で得られた画分1(低極性物質)200mg(0.58mmol)を用いて実施例1と同様の手順に従い結晶247mgを得た。

【0792】(4)(3)で得られた化合物247mg (0.53mmol)を用いて参考例7と同様の手類に 従い目的化合物85mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  ( DMSO-  $d_{6}$ )  $\delta:1.58$  (3 H,  $d_{7}$ ,  $J=7H_{2}$ ), 5.02 (1 H,  $q_{7}$ ,  $J=7H_{2}$ ), 6.07 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=3H_{2}$ ), 6.55 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=3H_{2}$ ), 6.96 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=5H_{2}$ ), 7.06 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=5H_{2}$ ), 7.22 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=7H_{2}$ ), 7.43 (1 H,  $d_{7}$ ,  $J=7H_{2}$ ), 7.69-7.75 (1 H,  $d_{7}$ ), 8.23-8.27 (2 H,  $d_{7}$ ).

#### 【0793】実施例133

(1) 実施例299の(1)の化合物を16mgのエタノール(0.2ml)溶液に1ーブタンチオール4. 2μl及びナトリウムエトキシド2.6mgを加え室温で15時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をTLC(Merck Art5744、ヘキサン一酢酸エチル(1:5))で精製し目的物8mgを得た。

【0794】(2) (1)の化合物8mgのテトラヒドロフラン(2ml)溶液に1N塩酸1mlを加え室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をエーテルーメタノールで結晶化して、表題化合物である白色固体4mgを得た。

# $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

0. 87 (3H, t, J=7.2Hz), 1.071.24 (1H, m), 1.28-1.40 (2H, m), 1.49 (2H, tt, J=7.3, 7.7Hz), 2.25-2.58 (5H, m), 2.712.88 (4H, m), 3.27-3.34 (1H, m), 3.38-3.82 (1H, m), 4.82 (1H, dd, J=5.4, 11Hz), 7.03 (1H, d, J=5.4Hz), 7.17 (1H, s), 7.32 (1H, d, J=7.5Hz), 7.47 (1H, t, J=7.8Hz), 8.22 (1H, d, J=5.4Hz), 8.22 (1H, d, J=5.4Hz), 8.28 (1H, d, J=8.4Hz), 10.1 (1H, br), 11.1 (1H, br).
mass:425 (M+1) \*.

# 【0795】実施例134

- (1) 参考例8の化合物を用いて実施例289の
- (6) に準じて反応を行い、目的化合物を得た。

【0796】(2) (1)の化合物19mg、イソプロパノール15μl及びトリフェニルホスフィン50mgのテトラヒドロフラン(0.2ml)溶液を0℃に冷却し、アゾジカルボン酸ジエチルエステル82μlを加え、室温で30分費拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し目的物18mgを得た。

【0797】(3) (2)の化合物18mgを用いて、参考例11に準じて反応を行った後、実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩とし

て白色固体5mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 06-1. 20 (1H, m), 1. 24 (6H, s x 2), 2. 25-2. 44 (3H, m), 2. 93-2. 99 (2H, m), 3. 11-3. 16 (2H, m), 3. 21-3. 36 (2H, m), 3. 49-3. 59 (1H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 04-7. 06 (1H, m), 7. 26-7. 33 (2H, m), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 29 (2H, m), 8. 78 (2H, br), 10. 2 (1H, s), 10. 9 (1H, br).

mass: 394 (M+1) .

【0798】実施例135-136

実施例135及び実施例136の化合物は、実施例13 4に準じて製造した。

### 実施例135

mass: 420 (M+1) -.

【0799】実施例136

mass: 434 (M+1) +.

#### 【0800】実施例137

(1) 参考例8の化合物及びサリチルアルデヒドの t ertーブチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施 例84の(2) に準じて目的化合物を得た。

【0801】(2) (1)の化合物を用い、実施例1 33の(2)に準じて表題化合物である白色固体3mg を得た。

mass: 696 (M+1) -.

#### 【0802】実施例138

(1) 実施例137の(1)の化合物を用いて参考例7に準じて反応を行い、目的物を得た。

【0803】(2) (1)の化合物を用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として白色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 06-1. 24 (1H, m), 2. 25-2. 48 (2H, m), 2. 49-2. 63 (1H, m), 2. 98-3. 03 (2H, m), 3. 13-3. 27 (2 H, m), 3. 27-3. 35 (1H, m), 3. 45-3. 79 (1H, m), 4. 11-4. 14 (2H, m), 4. 80-4. 85 (1H, m), 6. 83-7. 01 (3H, m), 7. 22-7. 38 (3H, m), 7. 44-7. 49 (1H, m), 8. 25-8. 29 (2H, m), 8. 90 (2H, br), 10. 1 (1H, br), 10. 2 (1H, br), 11. 0 (1H, br).

mass: 458 (M+1) -.

## 【0804】実施例139

(1) 実施例137の(1)の化合物29mg、ジtertープチルジカーボネート((Boc)<sub>2</sub>O)16

mg、トリエチルアミン  $15\mu$  1 B U D

【0805】(2) (1)の化合物35mgを用いて 参考例7に準じて目的物24mgを得た。

【0806】(3) (2)の化合物24mg、1-ブタノール5μ1を用いて、実施例134の(2)に準じて目的物3mgを得た。

【0807】(4) (3)の化合物8mgを用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として白色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 91 (3H, t, J=7.5Hz), 1.061.24 (1H, m), 1.43 (2H, tt, J=
6.6, 7.5Hz), 1.73 (2H, tt, J=
6.6, 6.6Hz), 2.25-2.59 (3H, m), 2.98-3.05 (2H, m), 3.143.24 (2H, m), 3.27-3.35 (1H, m), 3.43-3.65 (1H, m), 4.03 (2H, t, J=6.6Hz), 4.15 (2H, brt, J=5.4Hz), 4.79-4.86 (1H, m),
6.97-7.10 (3H, m), 7.27-7.49 (5H, m), 8.25-8.29 (2H, m), 9.01 (1H, br), 10.1 (1H, br), 10.9 (1H, br).

mass: 514 (M+1) +.

# 【0808】実施例140

(1) 参考例8の化合物30mg及びo-アニスアルデヒド9μ1を用い、実施例84の(2)に準じてモノアルキル体(A)16mg及びジアルキル体(B)11mgを得た。

【0809】(2) (1) -Aの化合物16mgを用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として淡黄色固体12mgを得た。

### $^{1}H-NMR$ (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 05-1. 12 (1H, m), 2. 26-2. 61 (3H, m), 2. 99-3. 05 (2H, m), 3. 14-3. 21 (2H, m), 3. 22-3. 35 (1H, m), 3. 49-3. 84 (1H, m), 3. 85 (3H, s), 4. 13-4. 17 (2H, m), 4. 81-4. 86 (1H, m), 6. 98-7. 03 (2H, m), 7. 10 (1H, d, J=4. 8Hz), 7. 27-7. 34 (2H, m), 7. 40-7. 49 (3H, m), 8. 26-8. 29 (2H, m), 9. 01 (2H, br), 10. 3 (1H, br), 10. 9 (1H, br).

mass: 472 (M+1) +.

# 【0810】実施例141

実施例140の(1) - Bの化合物7mgを用いて実施例133の(2)に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として淡黄色固体4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 03-1. 10 (1H, m), 2. 26-2. 81 (3H, m), 3. 16-3. 40 (4H, m), 3. 70 (3H, s), 3. 75 (3H, s), 3. 43-3. 99 (2H, m), 4. 29-4. 46 (4H, m), 4. 81-4. 86 (1H, m), 6. 90-7. 13 (5H, m), 7. 27-7. 35 (2H, m), 7. 42-7. 51 (5H, m), 8. 22-8. 28 (2H, m), 8. 93 (1H, br), 10. 3 (1H, br), 10. 8 (1H, br). mass: 592 (M+1) +.

### 【0811】 実施例142

【0812】(2) (1) -A及び(1) -Bの化合物についてそれぞれ実施例133の(2) に準じて、(1) -Aから実施例142の化合物として路苗色粉末

(1) - Aから実施例142の化合物として淡黄色粉末を、・(1) - Bから実施例143の化合物として淡黄色粉末を得た。

mass: 392 (M+1) -.

#### 【0813】実施例143

実施例142の化合物のジアステレオマーとして、実施例143の化合物を得た。

 $mass: 392 (M+1)^{+}$ .

### 【0814】実施例144-147

実施例144ないし実施例147は、実施例142に準 じて製造した。

# 実施例144

# $^{1}H-NMR$ (CDC $^{1}_{3}$ )

1. 18 (3H, t, J=7.5Hz), 1. 161. 44 (1H, m), 2. 40 (2H, q, J=7.5Hz), 2. 36-2. 44 (2H, m), 2. 57
-2. 65 (1H, m), 2. 87 (1H, dd, J=7.2, 17Hz), 3. 42-3. 53 (2H,

m), 3. 73-3. 82 (1H, m), 4. 80 (1 H, dd, J=5. 7, 11Hz), 5. 54 (1H, dd, J=7. 2, 11Hz), 6. 97 (1H, d, J=9. 0Hz), 6. 98 (1H, br), 7. 56 -7. 57 (2H, m), 8. 20 (1H, d, J= 5. 1Hz), 8. 37 (1H, d, J=7. 2H z), 9. 05 (1H, br), 11. 9 (1H, br).

mass: 406 (M+1) +.

【0815】実施例145

mass: 406 (M+1) \*.

【0816】実施例146

mass: 406 (M+1) +.

【0817】実施例147

mass: 406 (M+1) +.

【0818】実施例148-151

実施例148ないし実施例151はジアステレオマーの 混合物であり、実施例142に準じて製造した。

### 実施例148

mass: 420 (M+1) +.

【0819】実施例149

mass: 420 (M+1) \*.

【0820】実施例150

mass: 448 (M+1) +.

【0821】実施例151

mass:  $448 (M+1)^{+}$ .

【0822】実施例152-155

実施例152ないし155は単一のジアステレオマーであり、実施例156に準じて製造した。

### 実施例152

mass: 434 (M+1) \*.

【0823】 実施例153

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

【0824】 実施例154

mass: 434 (M+1) +.

【0825】実施例155

mass:  $434 (M+1)^{+}$ .

## 【0826】実施例156

(1) 実施例164の(3)の化合物30mg、1-ピロリンNーオキシド59mg及びクロロホルム2mlの混合物を80℃で23時間攪拌した。反応液を室温に戻してクロロホルムで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し、淡黄色油状物24mgを得た。

【0827】(2) (1)の化合物6mgを用い、実施例133の(2)に準じて表題化合物5mgを得た。 <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>2</sub>)

1. 22-1. 35 (1H, m), 1. 58-1. 86

 $\begin{array}{c} (3\,H,\ m)\ ,\ 1.\ 9\,9-2\ .\ 1\ 7\ (2\,H,\ m)\ ,\ 2\ .\\ 3\,5-2\ .\ 6\,2\ (4\,H,\ m)\ ,\ 3\ .\ 1\ 3-3\ .\ 2\ 2\ (1\,H,\ m)\ ,\ 3\ .\ 3\ 3-3\ .\ 4\ 9\ (2\,H,\ m)\ ,\ 3\ .\ 7\ 2\\ -3\ .\ 8\,4\ (2\,H,\ m)\ ,\ 4\ .\ 7\ 9\ (1\,H,\ d\ d\ ,\ J=5\ .\ 7\ ,\ 1\ 1\,H\ z)\ ,\ 5\ .\ 0\ 8\ (1\,H,\ t\ ,\ J=7\ .\ 2\\ H\ z\ )\ ,\ 6\ .\ 9\ 5-7\ .\ 0\ 1\ (2\,H,\ m)\ ,\ 7\ .\ 4\ 7\\ (1\,H,\ t\ ,\ J=7\ .\ 5\,H\ z)\ ,\ 7\ .\ 5\ 4\ (1\,H,\ d\ ,\ J=6\ .\ 3\,H\ z)\ ,\ 8\ .\ 0\ 9\ (1\,H,\ s)\ ,\ 8\ .\ 1\ 6\\ (1\,H,\ d\ ,\ J=5\ .\ 1\,H\ z)\ ,\ 8\ .\ 3\ 2\ (1\,H,\ d\ ,\ J=6\ .\ 6\,H\ z)\ ,\ 1\ 1\ .\ 9\ (1\,H,\ s)\ . \end{array} .$ 

mass: 420 (M+1) +.

### 【0828】実施例157

実施例164の(3)の化合物の光学異性体を用い、実施例156に準じて製造した。

mass: 420 (M+1) +.

# 【0829】実施例158

(1) 実施例164の(3)の化合物30mg及び2-(2-ニトロエトキシ)テトラヒドロピラン53μlを用い、実施例142に準じて目的物39mgを得た。【0830】(2) (1)の化合物7mgを用い、実施例133の(2)に準じて表題化合物である淡黄色固体4mgを得た。

# $^{1}H-NMR$ (CDC $^{1}_{3}$ )

1. 22-1. 39'(1H, m), 2. 35-2. 62
(3H, m), 3. 04 (1H, dd, J=6. 9, 1
7Hz), 3. 42-3. 82 (3H, m), 4. 47
(1H, d, J=14Hz), 4. 54 (1H, d, J=14Hz), 4. 79 (1H, dd, J=5. 7, 1
0Hz), 5. 66-5. 73 (1H, m), 6. 85
-6. 88 (1H, m), 6. 99 (1H, s), 7.
22-7. 26 (1H, m), 7. 48 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 54 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 19 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 2
5-8. 30 (1H, m), 9. 16 (1H, br), 11. 9 (1H, s).

mass: 408 (M+1) -.

# 【0831】実施例159

実施例164の(3)の化合物の光学異性体を用い、実施例158に準じて製造した。

mass: 408 (M+1) +.

# 【0832】実施例160

実施例160の化合物はジアステレオマーの混合物であり、実施例156に準じて製造した。

mass: 478 (M+1) +.

### 【0833】実施例161

実施例161の化合物はジアステレオマーの混合物であり、実施例157に準じて製造した。

mass:  $478 (M+1)^{+}$ .

# 【0834】実施例162

実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例16

4の(3)から(5)に準じて反応を行い実施例162 の化合物として淡黄色不定形物質7mg及び実施例16 3の化合物として淡黄色不定形物質9mgを得た。

 $mass: 468 (M+1)^{+}$ .

### 【0835】実施例163

実施例162の化合物のジアステレオマーとして、実施 例163の化合物を得た。

mass: 468 (M+1) +.

### 【0836】実施例164

(1) 参考例6の化合物3.08gをHPLCで光学分割を行い、Rt=14.54分(CHIRALCEL OD (ダイセル化学工業(株)、0.46φx25cm)、ヘキサンーイソプロパノール(60:40)、0.4ml/min)の分画(A)1.37g及びRt=25.58分の分画(B)1.21gを得た。

【0837】(2) (1) -A15.6g及び(1) -B15.9gについて、それぞれ参考例7に準じて反応を行い、(2) -Aとして無色不定形物質11.0g及び(2) -Bとして無色不定形物質10.9gを得た。

【0838】(3) (2) -Aの化合物727mgを用い、実施例299の(1) に準じて無色不定形物質606mgを得た。

【0839】(4) (3)の化合物606mgを用い、実施例300の(1)に準じて目的物712mgを得た。このものについてHPLCを用いてジアステレオマーを分割し、Rt=22.58分(CHIRALPAKAD(ダイセル化学工業(株)、0.46φx25cm)、エタノール、0.5ml/min)の分画(A)360mg及びRt=38.84分の分画(B)329mgを得た。

【0840】(5) (4) -A及び(4) -Bについて実施例133の(2) に準じて反応を行い、(4) -Aから実施例164の化合物として淡黄色不定形物質291mgを、(4) -Bから実施例165の化合物として淡黄色不定形物質235mgを得た。

mass: 468 (M+1) +.

## 【0841】実施例165

実施例164の化合物のジアステレオマーとして、実施 例165の化合物を得た。

## <sup>1</sup>H-NMR (CDC<sub>13</sub>)

 $\begin{array}{c} 1.\ 2\ 4-1.\ 3\ 1\ (1\ H,\ m)\ ,\ 1.\ 8\ 2-1.\ 9\ 9\\ (1\ H,\ m)\ ,\ 2.\ 3\ 0-2.\ 4\ 5\ (3\ H,\ m)\ ,\ 2.\\ 5\ 8-2.\ 7\ 4\ (3\ H,\ m)\ ,\ 2.\ 8\ 2\ (1\ H,\ d\ t,\ J=5.\ 4,\ 9\ H\ z)\ ,\ 2.\ 9\ 0\ (1\ H,\ t,\ J=8.\\ 7\ H\ z)\ ,\ 3.\ 2\ 9-3.\ 3\ 4\ (1\ H,\ m)\ ,\ 3.\ 4\ 1\\ -3.\ 5\ 0\ (1\ H,\ m)\ ,\ 3.\ 6\ 2-3.\ 8\ 1\ (3\ H,\ m)\ ,\ 6.\ 7\ 9\ (1\ H,\ d\ d\ J=6,\ 1\ 1\ H\ z)\ ,\\ 6.\ 8\ 0\ (1\ H,\ s)\ ,\ 6.\ 9\ 5\ (1\ H,\ d,\ J=5.\\ 1\ H\ z)\ ,\ 7.\ 2\ 3-7.\ 3\ 6\ (5\ H,\ m)\ ,\ 7.\ 4\ 5\\ \end{array}$ 

(1 H, t, J=7.2 Hz), 7.53 (1 H, d, J=7.5 Hz), 8.09 (1 H, d, J=5.4 Hz), 8.25 (1 H, s), 8.33 (1 H, d, J=9 Hz), 12.0 (1 H, s).

mass: 468 (M+1) -.

# 【0842】実施例166-169

実施例166ないし169は、実施例183に準じて製造した。

### 実施例166

mass: 392 (M+1) -.

【0843】実施例167

 $mass: 392 (M+1)^{-}$ .

【0844】実施例168

mass: 392 (M+1) -.

【0845】実施例169

 $mass: 392 (M+1)^{-}$ .

#### 【0846】実施例170

実施例162の化合物を用い、実施例171に準じて製造した。

 $mass: 478 (M+1)^{-}$ .

### 【0847】実施例171

実施例164の化合物を291mg、(Boc)<sub>2</sub>O 2.86ml、20%水酸化パラジウムー炭素触媒15 0mg、酢酸エチル30ml及びメタノール5mlの混合物を水素気流下で60℃、15.5時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-30 0、ヘキサンー酢酸エチル(1:1~1:5))で精製し、表題化合物として無色不定形物質183mgを得た

# H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

1. 22-1. 44 (1H, m), 1. 49 (9H, s), 1. 96-2. 04 (1H, m), 2. 27-2. 47 (3H, m), 2. 58-2. 64 (1H, m), 3. 30-3. 34 (2H, m), 3. 41-3. 49 (2H, m), 3. 57-3. 89 (3H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5. 7, 11H z), 6. 81 (1H, s), 6. 88 (1H, d, J=5. 4Hz), 7. 46-7. 57 (2H, m), 8. 15 (1H, d, J=5. 1Hz), 8. 34 (1H, d, J=6. 9Hz), 8. 76 (0. 5H, br), 8. 88 (0. 5H, br), 12. 0 (1H, br).

mass: 478 (M+1) -.

### 【0848】実施例172

実施例165の化合物を用い、実施例171に準じて製造した。

 $mass: 478 (M+1)^{-}$ .

# 【0849】 実施例173

実施例163の化合物を用い、実施例171に準じて製

造した。mass:478 (M+1) +.

# 【0850】実施例174

実施例170の化合物を25mg及び4N塩酸-ジオキサン6mlの混合物を室温で15分攪拌した。反応液を 濃縮後、乾燥し、表題化合物として白色固体17mgを 得た。

#### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{e})$

1. 07-1. 14 (1H, m), 1. 89-1. 97 (1H, m), 2. 25-2. 41 (3H, m), 2. 42-2. 58 (1H, m), 3. 04-3. 79 (7H, m), 4. 80-4. 86 (1H, m), 7. 09-7. 11 (1H, m), 7. 31-7. 34 (2H, m), 7. 47 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 26-8. 29 (2H, m), 9. 16 (2H, br), 10. 1 (1H, s), 10. 9 (1H, br). mass: 378 (M+1) \*.

## 【0851】実施例175

実施例173の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。mass:378 (M+1) <sup>+</sup>.

# 【0852】実施例176

実施例171の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。mass:378 (M+1) <sup>+</sup>.

# 【0853】実施例177

実施例172の化合物を用い、実施例174に準じて製造した。mass:378 (M+1) <sup>+</sup>.

## 【0854】実施例178

実施例174の化合物のラセミ体の塩酸塩を5mg及び tertープチル N- (2-オキソエチル) カーバメ ート8mgを用い、実施例84の(2) に準じて表題化 合物5mgを得た。

## <sup>1</sup>H-NMR (CDCI<sub>2</sub>)

1. 22-1. 42 (1H, m), 1. 45 (9H, s), 1. 82-1. 89 (1H, m), 2. 29-2. 49 (3H, m), 2. 51-2. 80 (4H, m), 2. 81-2. 98 (2H, m), 3. 22-3. 34 (3H, m), 3. 41-3. 49 (1H, m), 3. 71-3. 81 (1H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5. 4, 11Hz), 5. 04 (1H, br), 6. 82 (1H, s), 6. 93 (1H, d, J=5. 7Hz), 7. 46 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 54 (1H, d, J=7. 2Hz), 8. 10 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 8Hz), 8. 48 (1H, br), 12. 0 (1H, br).

 $mass:521 (M+1)^{+}$ .

#### 【0855】実施例179-182

実施例179ないし実施例182の化合物は、実施例183に準じて製造した。

#### 実施例179

 $mass: 460 (M+1)^{-4}$ .

【0856】実施例180

 $mass: 460 (M+1)^{-}$ .

【0857】実施例181

mass: 460 (M+1) -.

【0858】実施例182

mass: 460 (M+1) -.

# 【0859】実施例183

実施例177の化合物7mg及びブチルアルデヒド7μ 1を用い、実施例178に準じて表題化合物である淡黄 色油状物7mgを得た。

# H-NMR (CDC13)

0. 93 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 251. 43 (3H, m), 1. 52 (2H, quinte
t, J=7. 8Hz), 1. 71-1. 91 (1H,
m), 2. 32-2. 66 (8H, m), 2. 75 (1
H, t, J=7. 2Hz), 2. 96 (1H, t, J=
8. 7Hz), 3. 30-3. 35 (1H, m), 3.
42-3. 48 (1H, m), 3. 72-3. 82 (1
H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5. 4, 11H
z), 6. 80 (1H, br), 6. 96 (1H, d,
J=5. 7Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 5H
z), 7. 54 (1H, d, J=7. 5Hz), 8. 1
0 (1H, d, J=5. 7Hz), 8. 34 (1H,
d, J=8. 1Hz), 8. 38 (1H, br), 1
2. 0 (1H, br).

mass: 434 (M+1) -.

# 【0860】 実施例184-190

実施例184ないし実施例190の化合物は、実施例1 83に準じて製造した。

### 実施例184

mass: 434 (M+1) -.

【0861】 実施例185

mass: 434 (M+1) -.

【0862】実施例186

mass: 434 (M+1) ~.

【0863】実施例187

mass: 561 (M+1) +.

【0864】実施例188

mass: 561 (M+1) -.

【0865】実施例189

 $mass: 561 (M+1)^{-}$ .

【0866】実施例190

 $mass: 561 (M+1)^{-}$ .

# 【0867】実施例191

実施例187の化合物を用い、実施例193に準じて製造した。

mass: 461 (M+1) \*.

# 【0868】実施例192

実施例188の化合物を用い、実施例193に準じて製造した。

```
mass: 461 (M+1) +.
                                   【0884】実施例208
【0869】実施例193
                                   mass: 551 (M+1) ~.
実施例189の化合物を6mg用い、実施例133の
                                   【0885】実施例209
(2) に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色固体 4 m
                                   mass: 551 (M+1) +.
gを得た。
                                   【0886】実施例210
^{1}H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)
                                   mass: 551 (M+1) -.
1. 04-1. 11 (1H, m), 1. 65-2. 03
                                   【0887】実施例211-240
(3H, m), 2. 19-2. 59 (9H, m), 3.
                                   実施例211ないし実施例240の化合物は、実施例1
13-3.34 (3H, m), 3.36-4.03 (6
                                   78に準じて製造した。
H, m), 4.84 (1H, dd, J=5.4, 10H
                                   実施例211
z), 7. 33 (1H, d, J = 7. 2Hz), 7. 4
                                   mass: 434 (M+1) -.
7 (1H, t, J = 7. 8 H z), 7. 16 - 7. 55
                                   【0888】 実施例212
(2H, m), 8. 26 (1H, d, J=7.8H)
                                   mass: 448 (M+1) +.
z), 8. 31 (1H, d, J = 5. 4Hz), 9. 5
                                   【0889】実施例213
2 (1H, br), 10.3 (1H, brd, J=10
                                   mass: 482 (M+1) +.
Hz), 10.8 (1H, br), 11.7 (1H, b
                                   【0890】実施例214
r).
                                   mass: 462 (M+1) +.
                                   【0891】実施例215
mass: 461 (M+1) +.
【0870】実施例194
                                   mass: 420 (M+1) +.
実施例190の化合物を用い、実施例193に準じて製
                                   【0892】実施例216
造した。mass:461 (M+1) *.
                                   mass: 518 (M+1) ~.
【0871】実施例195-210
                                   【0893】実施例217
実施例195ないし実施例210の化合物は、実施例1
                                   mass: 518 (M+1) -.
83に準じて製造した。
                                   【0894】実施例218
                                   mass: 448 (M+1) +.
実施例195
mass: 488 (M+1) +.
                                   【0895】実施例219
【0872】実施例196
                                   mass: 446 (M+1) *.
mass: 488 (M+1) +.
                                   【0896】実施例220
【0873】実施例197
                                   mass: 474 (M+1) -.
mass: 488 (M+1) +.
                                   【0897】実施例221
【0874】実施例198
                                   mass: 420 (M+1) +.
mass: 488 (M+1) +.
                                   【0898】実施例222
【0875】実施例199
                                   mass: 462 (M+1) +.
mass: 504 (M+1) +.
                                   【0899】実施例223
【0876】実施例200
                                   mass: 507 (M+1) -.
mass: 504 (M+1) +.
                                   【0900】実施例224
【0877】実施例201
                                   mass: 512 (M+1)^{-}.
                                   【0901】実施例225
mass: 504 (M+1) +.
【0878】実施例202
                                   mass:512 (M+1)^{-}.
mass: 504 (M+1) +.
                                   【0902】実施例226
【0879】実施例203
                                   mass: 484 (M+1) +.
mass: 494 (M+1) +.
                                   【0903】実施例227
【0880】実施例204
                                   mass: 458 (M+1) +.
mass: 494 (M+1) +.
                                   【0904】実施例228
                                   mass: 504 (M+1) +.
【0881】実施例205
mass: 494 (M+1) +.
                                   【0905】実施例229
【0882】実施例206
                                   mass: 450 (M+1)^{-}.
mass: 494 (M+1)^{+}.
                                   【0906】実施例230
【0883】実施例207
                                   mass: 432 (M+1)^{-}.
mass: 551 (M+1) +.
                                   【0907】実施例231
```

mass: 519 (M+1) +. 【0908】実施例232  $mass: 457 (M+1)^{+}$ . 【0909】実施例233 mass: 471 (M+1) \*. 【0910】実施例234 mass: 469 (M+1) +. 【0911】 実施例235 mass: 469 (M+1) +. 【0912】実施例236 mass: 469 (M+1) +. 【0913】実施例237 mass: 452 (M+1) +. 【0914】実施例238 mass: 472 (M+1) +. 【0915】実施例239 mass: 458 (M+1) +. 【0916】実施例240 mass: 522 (M+1) +. 【0917】実施例241 実施例178の化合物を4mgを用い、実施例133の (2) に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩として 4 m g を得た。  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD) 1. 14-1. 28 (1H, m), 1. 51-1. 76 (1H, m), 2. 30-2. 48 (3H, m), 2. 62-2.75 (2H, m), 3.42-3.76 (1 0H, m), 4. 95 (1H, dd, J=5. 7, 11 Hz), 7. 55 (1H, br), 7. 57-7. 59 (3H, m), 8. 04-8. 07 (1H, m), 8. 30 (1H, d, J=6.6Hz). mass: 421 (M+1) +. 【0918】実施例242-247 実施例242ないし実施例247の化合物は、実施例1 78に準じて製造した。 実施例242 mass: 500 (M+1) +. 【0919】実施例243 mass: 514 (M+1) +. 【0920】実施例244 mass: 514 (M+1) +. 【0921】実施例245 mass: 486 (M+1) +.

【0922】実施例246

【0923】実施例247

mass: 472 (M+1) +.

mass: 484 (M+1) +. 【0924】実施例248

実施例249に準じて製造した。

mass: 496 (M+1) +.

# 【0925】実施例249

実施例174の化合物のラセミ体の塩酸塩5mgをアセ トン-水(2:1) (0.3 ml) に溶解し、酢酸ナト リウム4mgを加えて0℃に冷却し、塩化2、6-ジク ロロベンゾイル 2 μ 1 を加えて 4 時間攪拌した。反応液 に水を加えてクロロホルムで抽出し、有機層を水、飽和 食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液 を濃縮した。残渣をTLC (Merck Art574 4、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製 し、表題化合物として白色固体5mgを得た。

H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

1. 21-1. 36 (1H, m), 2. 06-2. 18 (1 H, m), 2. 33-2. 64 (4 H, m), 3. 24-4.03 (6H, m), 4.21-4.27 (1 H, m), 4. 74-4. 83 (1H, m), 6. 74 (0. 5H, s), 6. 82 (0. 5H, s), 6. 8 8 (0.5H, d, J=5.7Hz), 6.94 (0.5H, d, J = 5. 7Hz), 7. 23-7. 38 (3 H, m), 7. 45-7. 77 (2H, m), 8. 16 (1H, dd, J=5.4, 12Hz), 8.31(1H, t, J = 8.4 Hz), 8.53 (1H, s), 1 1. 8 (0. 5H, s), 11. 9 (0. 5H, s).  $mass: 550 (M+1)^{-}$ .

#### 【0926】実施例250-253

実施例250ないし実施例253の化合物は、実施例2 49に準じて製造した。

# 実施例250

mass: 488 (M+1) ~. 【0927】実施例251 mass: 483 (M+1) -. 【0928】実施例252 mass: 483 (M+1) -. 【0929】実施例253 mass: 483 (M+1) ~.

### 【0930】実施例254

(1) 実施例264の(1)の化合物3.8g及びエ ノールトリフラート (1-ベンジルー4ーピペリドン、 リチウムジイソプロピルアミド、N-フェニルトリフル オロメタンスルホンイミド及びテトラヒドロフランから 通常の方法に従って調整した) 2.8 gを用いて実施例 264の(3)の方法に準じて褐色油状物1.9gを得 た。

【0931】(2) (1)の化合物1.9gを用いて 実施例80(2)、(3)の方法に準じて、白色固体2 30mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 28 (1H, m), 2. 20-2. 80 (7H, m), 3. 22 (1H, d, J = 2.6 Hz), 3. 4 5 (1H, m), 3.67 (2H, s), 3.78 (1 H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5.6, 11H z), 6. 36 (1 H, br), 6. 88 (1 H, s), 7. 00 (1 H, d, J=5.6 Hz), 7. 2 0-7.50 (6 H, m), 7. 50 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 10 (1 H, d, J=5.6 Hz), 8. 35 (1 H, d, J=7.9 Hz), 8. 8 6 (1 H, s), 12. 0 (1 H, br). mass: 480 (M+1) \*.

# 【0932】実施例255

実施例254の化合物160mgを用いて参考例3に準 じて反応を行い、白色固体52mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 3 2 (1 H, m), 1. 7 0 - 2. 0 0 (4 H, m), 2. 0 3 (2 H, m), 2. 2 5 - 2. 8 0 (4 H, m), 3. 0 8 (2 H, m), 3. 4 9 (1 H, m), 3. 6 0 (2 H, s), 3. 8 1 (1 H, m), 4. 8 2 (1 H, d d, J = 5. 6, 1 1 H z), 6. 7 2 (1 H, s), 6. 9 2 (1 H, d, J = 5. 2 H z), 7. 2 0 - 7. 5 0 (5 H, m), 7. 4 9 (1 H, t, J = 7. 9 H z), 7. 5 5 (1 H, d, J = 7. 9 H z), 8. 0 7 (1 H, s,), 8. 1 5 (1 H, d, J = 5. 2 H z), 8. 4 0 (1 H, d, J = 7. 9 H z), 12. 0 (1 H, b r).

# mass:482 (M+1) <sup>+</sup>. 【0933】実施例256

1 ーベンジルー3ーピペリドンを用いて実施例254に 準じて反応を行い、白色固体52mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 30 (1H, m), 2. 20-2. 80 (7H, m), 3. 35 (1H, d, J=2.0Hz), 3. 4
8 (1H, m), 3. 72 (2H, s), 3. 76 (1H, m), 4. 81 (1H, dd, J=5.7, 11Hz), 6. 44 (1H, m), 6. 78 (1H, s), 6. 95 (1H, d, J=5.6Hz), 7. 20-7. 40 (5H, m), 7. 49 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 11 (1H, d, J=5.6Hz), 8. 35 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 11 (1H, d, J=5.6Hz), 8. 35 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 35 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 52 (1H, s), 12. 0 (1H, br).

# mass:480 (M+1) <sup>+</sup>. 【0934】実施例257

実施例256の化合物を30mg用いて参考例3に準じて反応を行い、白色固体12mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 20-1. 40 (1 H, m), 1. 60-2. 20 (5 H, m), 2. 20-2. 70 (3 H, m), 2. 80-3. 00 (3 H, m), 3. 45 (1 H, m), 3. 55 (2 H, s), 3. 75 (1 H, m), 4. 78 (1 H, d d, J=5. 6, 11 Hz), 6. 71 (1 H, s), 6. 87 (1 H, d, J=5. 2 Hz), 7. 10-7. 40 (5 H, m), 7. 47 (1

H, t, J=7.5Hz), 7.54 (1H, d, J=7.9Hz), 8.08 (1H, d, J=5.2Hz), 8.12 (1H, s), 8.34 (1H, d, J=5.2Hz), 12.0 (1H, br).

mass:482 (M+1) -.

# 【0935】実施例258

実施例256の化合物を180mg用いて実施例260 に準じて、黄色固体17mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1H, m), 2. 20-2. 70 (5H, m), 3. 01 (2H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 70 (2H, s), 3. 75 (1H, m), 4. 7 9 (1H, dd, J=5.6, 11Hz), 6. 48 (1H, m), 6. 67 (1H, s), 6. 98 (1H, d, J=5.2Hz), 7. 46 (1H, t, J=7.9Hz), 7. 52 (1H, s), 7. 58 (1H, d, J=7.9Hz), 8. 30 (1H, d, J=7.9Hz), 12. 0 (1H, br).

 $mass: 390 (M+1)^{+}$ .

#### 【0936】実施例259

実施例258の化合物を20mg用いて実施例261に 準じて白色固体5mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1H, m), 2. 20 (3H, s), 2. 3 0-2. 80 (5H, m), 3. 40-3. 90 (4 H, m), 4. 42 (2H, m), 4. 81 (1H, d d, J=5. 6, 11Hz), 6. 50 (1H, m), 5. 82 (1H, s), 7. 00 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 48 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 55 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 20 (2 H, m), 8. 35 (1H, d, J=7. 9Hz), 1 1. 9 (1H, br).

mass: 432 (M+1) \*.

## 【0937】実施例260

(1) 実施例254の化合物を280mg、クロロギ酸1ークロロエチルエステル100mg、トリエチルアミン71mg及びクロロホルム5mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、295mgの固体を得た。

【0938】(2) (1)の化合物295mgをメタノール(5ml)に溶解し、3時間還流した。反応液を室温に戻して飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~95:5))で精製し、淡黄色固体160mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 28 (1 H, m), 2. 40 (3 H, m), 2. 6
2 (1 H, m), 3. 12 (2 H, m), 3. 45 (1
H, m), 3. 59 (2 H, s), 3. 77 (1 H,
m), 4. 80 (1 H, d d, J=5. 6, 1 1 H
z), 6. 42 (1 H, m), 6. 81 (1 H, s),
7. 02 (1 H, d, J=5. 3 Hz), 7. 26 (1
H, s), 7. 46 (1 H, t, J=7. 9 Hz),
7. 55 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 13 (1
H, d, J=5. 3 Hz), 8. 33 (1 H, s,),
8. 35 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 12. 0 (1
H, br).

 $mass:390 (M+1)^{+}$ .

#### 【0939】実施例261

実施例260の化合物を30 mg、塩化アセチル6.6  $\mu$  l、トリエチルアミン13  $\mu$  l 及びクロロホルム3 m l の混合物を室温で1 時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過して、濾液を濃縮した。残渣をTLC(MerckArt5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、白色結晶5 mgを得た。

### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 25 (1 H, m), 2. 22 (3 H, s), 2. 2 0-2. 80 (5 H, m), 3. 40-3. 95 (4 H, m), 4. 35 (2 H, m), 4. 82 (1 H, d d, J=5. 6, 11 Hz), 6. 40 (1 H, m), 6. 80 (1 H, s), 7. 03 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 7. 49 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 7. 57 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 8. 20 (2 H, m), 8. 33 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 1 1. 9 (1 H, br).

 $mass: 432 (M+1)^{+}$ .

### 【0940】実施例262

実施例260の化合物を20mg用いて実施例84の(2)に準じて白色固体3mgを得た。

### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 05-2. 20 (14H, m), 2. 20-2. 9
0 (6H, m), 3. 22-3. 50 (3H, m),
3. 70-3. 82 (1H, m), 4. 78 (1H, d
d, J=5. 8, 11Hz), 6. 37 (1H, m),
6. 77 (1H, s), 7. 01 (1H, d, J=5.
4Hz), 7. 54 (1H, d, J=7. 8Hz),
8. 12 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 32 (1H, d, J=7. 8Hz), 12. 0 (1H, s).
mass: 472 (M+1) \*.

## 【0941】実施例263

実施例263の化合物は、実施例262に準じて製造した。

mass:506 (M+1) <sup>+</sup>. 【0942】<u>実施例264</u> (1) 4-クロロピリジン-2-カルボン酸メチルエステルの塩酸塩3gをジオキサン140m1に加え、ヘキサブチルジチン8.4g及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウムを加えて、窒素気流下、12時間還流した。反応液を室温に戻し、10%フッ化カリウム水溶液を加えて30分提拌後、エーテルで希釈して濾過した。濾液を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン一酢酸エチル(1:0~2:1))で精製し、無色油状物0.9gを得た。

【0943】(2) (1)の化合物6.3gを用いて 実施例80(2)、(3)の方法に準じて、油状物2. 8gを得た。

【0944】(3) (2)の化合物60mg、3-ブロモピリジン47mg、2-ジシクロヘキシリホスフィノ)ビフェニル21mg、塩化リチウム9mg、トリスジベンジリデンジパラジウム21mg及びテトラヒドロフラン2m1の混合物を1晩還流した。反応液に10%フッ化カリウム水溶液、クロロホルムを加え有機層を分離した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール

(9:1)) で精製し、白色結晶 5 m g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 10-1. 20 (1H, m), 2. 33-2. 40 (1H, m), 2. 40-2. 78 (2H, m), 3. 28-3. 33 (1H, m), 3. 53 (1H, m), 4. 84 (1H, m), 7. 31 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 43-7. 49 (1H, m), 7. 56 (1H, dd, J=4. 5, 7. 7Hz), 7. 61 (1H, s), 8. 10 (1H, dd, J=2. 3, 7. 7Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 7Hz), 8. 41 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 68 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 68 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 91 (1H, d, J=2. 3Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

mass: 386 (M+1) -.

# 【0945】実施例265-277

実施例265ないし実施例277の化合物は、実施例264に準じて製造した。

# 実施例265

mass:385 (M+1) +.

【0946】実施例266

mass: 423 (M+1) -.

【0947】実施例267

mass: 386 (M+1) +.

【0948】実施例268

mass: 386 (M+1) +.

【0949】実施例269

mass: 392 (M+1) +. 【0950】実施例270 mass: 391 (M+1) +. 【0951】実施例271 mass: 465 (M+1) +. 【0952】実施例272 mass:  $435 (M+1)^{-1}$ . 【0953】実施例273 mass: 435 (M+1) +. 【0954】実施例274 mass: 391 (M+1) +. 【0955】実施例275  $mass:389 (M+1)^{+}$ . 【0956】実施例276 mass: 407 (M+1) +. 【0957】実施例277 mass: 445 (M+1) +. 【0958】実施例278

実施例82の化合物を用いて実施例261に準じて反応 を行い、白色固体9mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 8 9 (3 H, t, J = 7. 3 H z), 1. 1 5 (1 H, m), 1. 5 7 (2 H, q, J = 7. 3 H z), 2. 2 0 - 2. 1 5 (2 H, q), 3. 3 0 (1 H, m), 3. 5 (1 H, m), 4. 2 4 (1 H, d, J = 6. 0 H z), 4. 8 2 (1 H, d, J = 5. 6, 1 1 H z), 6. 9 2 (1 H, d, J = 5. 6 H z), 7. 1 3 (1 H, s), 7. 4 6 (1 H, t, J = 7. 9 H z), 7. 4 8 (1 H, d, J = 7. 9 H z), 8. 2 3 (1 H, d, J = 5. 6 H z), 8. 3 0 (1 H, d, J = 7. 9 H z), 8. 4 2 (1 H, t, J = 6. 0 H z), 9. 9 7 (1 H, s), 11. 3 (1 H, b r).

mass: 408 (M+1) +.

### 【0959】実施例279

実施例80の化合物30mg及び塩化プタノイルをジメチルホルムアミドに溶解し、90℃で30分攪拌した。 反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーテトラヒドロフラン(7:3))で精製し、白色結晶8mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 97 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 25 (1 H, m), 1. 70 (2H, q, J=7. 3Hz), 2. 30-2. 60 (1H, m), 2. 40 (2H, q, J=7. 4Hz), 2. 30-2. 55 (2H, m), 2. 60 (1H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 79 (1H, m), 4. 80 (1H, dd, J=

5. 6, 11Hz), 5. 13 (2H, s), 6. 84 (1H, s), 6. 96 (1H, d, J=5. 5H z), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 5 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 19 (1H, d, J=5. 5Hz), 8. 31 (1H, d, J=7. 9Hz), 11. 9 (1H, br).

 $mass: 409 (M+1)^{-}$ .

【0960】実施例280

実施例280の化合物は、実施例279に準じて製造した。

mass: 449 (M+1) -.

【0961】実施例281

実施例281の化合物は、実施例278に準じて製造した。

mass: 448 (M+1).

### 【0962】実施例282

1) 2-アミノビリジン-4-カルボン酸1g、塩化チオニル2.8ml及びメタノール36mlの混合物を1晩還流した。反応液を濃縮し、残渣に飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、目的物1.05gを得た

【0963】(2) 参考例3の化合物1.8g、トリクロロ酢酸無水物0.35ml、トリエチルアミン0.2ml、塩化メチレン5ml及びテトラヒドロフラン10mlの混合物を室温で2時間攪拌した。反応液に飽和重曹水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーテトラヒドロフラン(9:1~8:2))で精製し、褐色無定形物質2.92gを得た。得られた化合物1.77g、

(1) の化合物1. 05g、DBU1ml及びジメチルスルホキシド8mlの混合物を100℃で3時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(97:3)) で精製し、目的物1. 21gを得た。

【0964】(3) (2)の化合物300mg、1N水酸化ナトリウム水溶液10ml及びメタノール3mlの混合物を90℃で1時間攪拌した。反応液を1N塩酸でpH4にした後、クロロホルムで抽出し、有機層を飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルムー酢酸エチルで洗浄し、白色固体80mgを得た。

【0965】(4) (3)の化合物18mgを用いて

実施例409の(1)に準じて、表題化合物である白色 固体5mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 92 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 13 (1 H, m), 1. 32 (1H, m), 1. 53 (2H, m), 2. 20-2. 70 (3H, m), 3. 20-3. 70 (4H, m), 4. 85 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 7. 32 (1H, d, J=7. 9 Hz), 7. 38 (1H, d, J=5. 2Hz), 7. 49 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 75 (1H, s), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 43 (1H, d, J=5. 2Hz), 8. 70 (1H, t, J=6. 7Hz), 10. 1 (1H, s), 10. 8 (1H, br).

mass: 408 (M+1) +.

【0966】実施例283-286

実施例283ないし実施例286の化合物は、実施例2 82に準じて製造した。

## 実施例283

 $mass: 434 (M+1)^{+}$ .

【0967】実施例284

mass: 443 (M+1) +.

【0968】実施例285

mass: 443 (M+1) +.

【0969】実施例286

mass: 443 (M+1) +.

【0970】実施例287

(1) イソキノリンー 3 ーカルボン酸 9 0 m g を用いて参考例 1 に準じて黄色固体 1 4 m g を得た。

【0971】(2) (1)の化合物14mgを用いて 実施例79に準じて表題化合物である白色固体13mg を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 10-1. 20 (1H, m), 2. 25-2. 50 (2H, m), 2. 58-2. 70 (1H, m), 3. 20-3. 40 (1H, m), 3. 48-3. 62 (1H, m), 4. 83 (1H, dd, J=5. 6, 10Hz), 7. 33 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 49 (2H, m), 7. 70 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 87 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 02 (1H, s), 8. 07 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 31 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 18 (1H, s), 9. 70 (1H, br), 9. 90 (1H, s).

 $mass: 359 (M+1)^{+}$ .

## 【0972】実施例288

(1) イソキノリン-3-カルボン酸300mg、酸化白金30mg、4N塩酸-ジオキサン5ml及びメタノール5mlを混合し、容器内を水素置換して室温で6時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮

して粗生成物32mgを得た。

【0973】(2) (1)の化合物130mgを用いて実施例287に準じて表題化合物である白色固体23mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 20 (1H, m), 1. 60-1. 80 (4H, m), 2. 20-2. 70 (7H, m), 3. 20-3. 35 (1H, m), 3. 45-3. 60 (1H, m), 4. 77 (1H, dd, J=5. 5. 10Hz), 6. 95 (1H, s), 7. 28 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 43 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 00 (1H, s), 8. 29 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 71 (1H, s), 11. 2 (1H, br).

mass: 363 (M+1) +.

# 【0974】実施例289

(1) 4ーピリジンカルボキシアルデヒドのジメチルアセタール15gのテトラヒドロフラン (300ml)溶液を-78℃に冷却し、nープチルリチウムのヘキサン溶液 (1.6M) 73mlを加えて-78℃から0℃に昇温した。3ープロモブタノールのtertーブチルジメチルシリルエーテル25gを加えて0℃で3時間攪拌した。反応液を室温に戻し、飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルCー200、ヘキサンー酢酸エチル(2:1))で精製し、油状物17gを得た。

【0975】(2) (1)の化合物7gを用いて参考例7に準じて油状物3.9gを得た。

【0976】(3) (2)の化合物3gを用いて参考例8に準じて褐色油状物7gを得た。

【0977】(4) (3)の化合物7g、トリフェニルホスフィン5.8gを水ーテトラヒドロフラン(1:10)に加え、50℃で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、褐色油状物2.1gを得た。

【0978】(5) (4)の化合物2.1gのクロロホルム(10ml)溶液にギ酸5mlを加え80℃で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をメタノール(10ml)に溶解したところへ水素化ホウ素ナトリウム7.4gを加え室温で1時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、0.57gを得た。

【0979】(6) (5)の化合物0.57g、塩化

pーニトロベンゼンスルホニル1.7g、ジメチルアミノピリジン0.71g及びクロロホルム5mlの混合物を室温で2時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、目的物0.73gを得た。

【0980】(7) (6)の化合物0.73g、二酸化マンガン50mg、30%過酸化水素水5ml及びクロロホルム20mlの混合物を室温で6時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、結晶0.78gを得た。

【0981】(8) (7)の化合物0.78g、トリエチルアミン0.71ml、トリメチルシリルシアニド0.66ml及びアセトニトリルークロロホルムの混合物を80℃で3時間攪拌した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精製し、結晶0.71gを得た。

【0982】(9) (8) の化合物を用いて参考例 4、5に準じて目的物75mgを得た。

【0983】(10) (9)の化合物75mgを用いて参考例11に準じて表題化合物である淡黄色固体を18mg、及び実施例292の化合物である黄色固体1.4mgを得た。

### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 25 (1 H, m), 1. 60-2. 00 (3 H, m), 2. 20-2. 60 (4 H, m), 2. 64 (1 H, m), 3. 15 (2 H, m), 3. 45 (1 H, m), 3. 78 (1 H, m), 4. 18 (1 H, t, J=7. 2 Hz), 4. 80 (1 H, d d, J=5. 6, 1 1 H z), 6. 98 (1 H, s), 6. 99 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 7. 46 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 4. 55 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 11 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 8. 39 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 40 (1 H, s), 1 2. 0 (1 H, br).

# mass:378 (M+1) <sup>+</sup>. 【0984】実施例290

実施例289の化合物7mgをメタノール2mlに溶解し、ホルマリン50μlを加えて室温で4時間攪拌した。反応液にメタノール3mlを加え、水素化ホウ素ナトリウム100mgを加えて室温で1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加えて過剰の試薬を分解した後、飽和重曹水を加えクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食

塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を 濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルム ーメタノール(9:1))で精製し、表題化合物である 黄色固体3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1 H, m), 1. 55-2. 10 (4 H, m), 2. 22 (3 H, s), 2. 20-2. 40 (3 H, m), 2. 65 (1 H, m), 3. 14 (1 H, m), 3. 25 (1 H, m), 3. 50 (1 H, m), 3. 79 (1 H, m), 4. 82 (1 H, d d, J = 5. 6, 11 Hz), 6. 89 (1 H, s), 7. 03 (1 H, d, J = 5. 6 Hz), 7. 49 (1 H, t, J = 7. 9 Hz), 7. 56 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 8. 05 (1 H, s), 8. 15 (1 H, d, J = 5. 6 Hz), 8. 35 (1 H, d, J = 7. 9 Hz), 12. 0 (1 H, br).

 $mass: 392 (M+1)^{-}$ .

# 【0985】実施例291

実施例289の化合物を7mg、無水酢酸6mg、ジメチルアミノピリジン5mg及びクロロホルム2mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(7:3))で精製し、表題化合物の固体3mgを得た

# $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 25 (1 H, m), 1. 80-2. 10 (3 H, m), 2. 11 (3 H, s), 2. 20-2. 70 (4 H, m), 3. 30-3. 80 (4 H, m), 4. 60 -5. 20 (2 H, m), 6. 60-6. 90 (1 H, m), 7. 40-7. 60 (2 H, m), 8. 00-8. 40 (2 H, m), 9. 10 (1 H, br), 1 1. 9 (1 H, br).

## 【0986】実施例292

実施例292の化合物は、実施例289の化合物を製造する最終工程において得られた。

### $^{1}H-NMR$ (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 20-1. 60 (3H, m), 2. 10 (2H, m), 2. 40 (2H, m), 2. 60 (1H, m), 2. 90 (2H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 7 8 (1H, m), 4. 80 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 7. 10-7. 60 (4H, m), 8. 0 0-8. 40 (3H, m), 11. 8 (1H, br). mass: 376 (M+1).

# 【0987】実施例293

(1) 実施例80の(3)の化合物9gを用いて参考例6に準じて褐色油状物8.5gを得た。

【0988】(2) (1)の化合物8.5gを用いて

実施例80の(4)に準じて褐色不定形物質4.7gを 得た。

【0989】(3) (2)の化合物250mgを用いて実施例84の(1)に準じて目的物210mgを得た。

【0990】(4) ジーロートルイルホスホノ酢酸エ チルエステル38mgのテトラヒドロフラン (2ml) 溶液を-78度に冷却し、(3)の化合物43mgのテ トラヒドロフラン (1 m l) 溶液を加え-78℃で2時 間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加 えて室温に戻した。クロロホルムで抽出し、有機層を飽 和食塩水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾 液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフ ィー (ワコーゲルC-200、クロロホルム-メタノー ル (100:0~97:3)) 次いでTLC (Merc k Art5744、クロロホルムーテトラヒドロフラ ン (9:1)) で精製し、無色油状物 4 0 mg を得た。 【0991】(5) (4)の化合物40mg、6N塩 酸及びテトラヒドロフラン5m1の混合物を室温で15 分攪拌した。反応液をクロロホルムで抽出し、飽和食塩 水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃 縮して表題化合物である無色固体を19mg得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 15 (3 H, t, J=7. 1 Hz), 1. 091. 15 (1 H, m), 2. 30-3. 38 (2 H, m), 2. 48-2. 56 (1 H, m), 3. 203. 31 (1 H, m), 3. 51-3. 55 (1 H, m), 4. 11 (2 H, q, J=7. 1 Hz), 4. 7
9-4. 85 (1 H, m), 6. 23 (1 H, d, J=13 Hz), 7. 04 (2 H, m), 7. 30-7. 3
2 (2 H, m), 7. 46 (1 H, t, J=7. 7 Hz), 8. 28-8. 30 (2 H, m), 9. 99 (1 H, s), 11. 0 (1 H, br).
mass: 407 (M+1) \*.

# 【0992】実施例294

(1) ジエチルホスホノ酢酸エチルエステル22mgのテトラヒドロフラン (2ml) 溶液を氷冷し、水素化ナトリウム4mgを加えて30分費拌した。実施例293の(3)の化合物43mgのテトラヒドロフラン (1ml) 溶液を加えて2時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて室温に戻し、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(100:0~97:3))で精製して白色固体42mgを得た。

【0993】(2) (1)の化合物42mgを用いて 実施例293の(5)に準じて表題化合物である白色固体21mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 00-1. 20 (1H, m), 1. 28 (3H, t, J=7. 1Hz), 2. 20-2. 40 (2H, m), 2. 40-2. 60 (1H, m), 3. 20-3. 40 (1H, m), 3. 45-3. 60 (1H, m), 4. 23 (1H, q, J=7. 1Hz), 4. 8 4 (1H, m), 6. 78 (1H, d, J=16Hz), 7. 33 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 4 0-7. 50 (3H, m), 7. 57 (1H, d, J=16Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 36 (1H, d, J=5. 6Hz), 10. 0 (1H, s), 10. 8 (1H, br). mass: 407 (M+1) †.

# 【0994】実施例295

実施例294の(1)の化合物50mgのクロロホルム(5ml)溶液に塩化亜鉛27mg及び水素化ホウ素ナトリウム7mgを加え、3時間還流した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体32mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 00-1. 20 (1H, m), 2. 20-2. 60 (3H, m), 3. 20-3. 60 (2H, m), 4. 17 (2H, m), 4. 84 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 5. 04 (1H, t, J=6. 3Hz), 6. 53 (1H, d, J=16Hz), 6. 66 (1H, d, J=16Hz), 7. 15 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 22 (1H, s), 7. 31 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 47 (1H, t, J=7. 9Hz), 8. 24 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 32 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 94 (1H, s), 11. 3 (1H, br).

# mass:365 (M+1) ~. 【0995】実施例296

実施例294の(1)の化合物30mgのメタノール(10ml)溶液に塩化銅(1)10mg及び水素化ホウ素ナトリウム4mgを加え原料が消失するまで攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体13mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 05-1. 25 (1H, m), 1. 15 (3H, t, J=7. 1Hz), 2. 20-2. 60 (3H, m), 2. 64 (2H, t, J=7. 1Hz), 2. 8 3 (2H, t, J=7. 1Hz), 3. 20-3. 40 (1H, m), 3. 45-3. 60 (1H, m), 4. 04 (2H, q, J=7. 1Hz), 4. 81 (1H, m), 6. 96 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 1 1 (1H, s), 7. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 45 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 1 9 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 30 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 90 (1H, s), 12. 3 (1H, br).

mass: 409 (M+1) +.

# 【0996】実施例297

実施例293の化合物60mgをクロロホルム30mlに溶解し、水素化ジイソプロピルアルミニウムのトルエン溶液 (1.0M)を0.9ml加えて-30~-20℃で30分攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物である白色固体17mgを得た。

H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1 H, m), 2. 20-2. 70 (3 H, m), 3. 30 (1 H, m), 3. 53 (1 H, m), 4. 15-4. 40 (2 H, m), 4. 81 (1 H, d d, J=5. 6, 11 Hz), 5. 00 (1 H, m), 6. 00 (1 H, m), 6. 38 (1 H, m), 6. 8 9 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 7. 12 (1 H, s), 7. 31 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 7. 4 5 (1 H, t, J=7. 9 Hz), 8. 28 (2 H, m), 9. 90 (1 H, s), 11. 1 (1 H, b r)

 $mass: 365 (M+1)^{+}$ .

### 【0997】実施例298

実施例294の化合物を40mg、2N水酸化ナトリウム水溶液5ml、テトラヒドロフラン2ml及びメタノール2mlの混合物を室温で1時間攪拌した。反応液に1N塩酸を加えてpH3としてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、遮液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製した後、再結晶を行い、表類化合物の白色固体22mgを得た。

1H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 20(1 H, m), 2. 20-2. 60(3 H, m), 3. 15(1 H, m), 3. 45-3. 60(1 H, m), 4. 82(1 H, m), 6. 68(1 H, d, J=16 Hz), 7. 20-7. 60(5 H, m), 8. 28(1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 35(1 H, d, J=5.6 Hz), 10. 2(1 H, s), 10. 9(1 H, br), 12. 8(1 H, br).

 $mass: 379 (M+1)^{+}$ .

# 【0998】実施例299

(1) 実施例7の化合物727mg、DBU1.496ml及びテトラヒドロフラン10mlの混合物を0℃に冷却し、塩化メタンスルホニル0.310mlのテトラヒドロフラン(2ml)溶液を加えて室温で11時間攪拌した。反応液に水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル(1:1~0:1))で精製し、無色不定形物質606mgを得た。

【0999】(2) 実施例133の(2)に準じて表 題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 07-1. 14 (1H, m), 2. 29-2. 57 (3H, m), 3. 24-3. 88 (2H, m), 4. 79-4. 85 (1H, m), 5. 58 (1H, d, J=11Hz), 6. 08 (1H, d, J=18Hz), 6. 74 (1H, dd, J=11, 18Hz), 7. 2 2-7. 24 (1H, m), 7. 29-7. 34 (2H, m), 7. 47 (1H, t, J=7. 5Hz), 8. 22-8. 27 (2H, m), 10. 1 (1H, s), 11. 0 (1H, br).

mass: 335 (M+1) ~.

#### 【1000】実施例300

(1) 実施例294の(1)の化合物80mgの塩化メチレン(5ml)溶液を氷冷し、トリフルオロ酢酸274mg及びNー(メトキシメチル)ーNートリメチルシリルメチル)ベンジルアミン190mgを加え3時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製した後、再結晶を行い、淡黄色油状物91mgを得た。

【1001】(2) (1)の化合物91mgを用いて 実施例293の(5)に準じて表題化合物である白色固体50mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 24 (1H, m), 1. 24 (3H, t, H=7.4Hz), 2. 20-2. 75 (3H, m), 2. 80 (1H, m), 2. 95 (1H, m), 3. 05 (1H, m), 3. 19 (1H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 60-3. 90 (4H, m), 4. 18 (2H, q, J=7. 4Hz), 4. 78 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 6. 93 (1H, s), 7. 03 (1H, d, J=5. 6Hz), 7. 10-7. 45 (5H, m), 7. 50 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 55 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 13 (1H, d, J=5. 6Hz), 8. 37 (1H, d, J=7. 9Hz), 8. 82 (1H, s), 12. 0 (1H, br).

mass: 540 (M+1) +.

# 【1002】実施例301

実施例301の化合物は、実施例293の(4)の化合物を用い、実施例300に準じて製造した。

 $mass: 540 (M+1)^{-}$ .

# 【1003】実施例302

実施例300の化合物の30mgのテトラヒドロフラン (3ml) 溶液を氷冷し、水素化アルミニウムリチウム のテトラヒドロフラン溶液 (2M) 56μl及びメタノ

ールのテトラヒドロフラン溶液(1 M) 0. 22 m l を加えて室温で30分攪拌した。実施例290と同様の後処理を行い、表題化合物(低極性分画)の白色固体1. 2 m g 及び表題化合物のジアステレオマーである実施例303の化合物(高極性分画)の白色固体2.3 m g を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 25 (1 H, m), 2. 20-2. 60 (3 H, m), 3. 30-4. 40 (12 H, m), 4. 78 (1 H, m), 6. 60-7. 00 (2 H, m), 7. 20-7. 80 (7 H, m), 8. 10-8. 40 (2 H, m), 11. 8 (1 H, br).

mass: 498 (M+1) +.

### 【1004】実施例303

実施例303の化合物は、実施例302のジアステレオマーとして得られた。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 25 (1 H, m), 2. 00-2. 70 (3 H, m), 2. 80-4. 40 (12 H, m), 4. 78 (1 H, m), 6. 75 (1 H, s), 6. 98 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 7. 20-7. 70 (7 H, m), 8. 10 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 8. 28 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 11. 8 (1 H, br).

 $mass: 498 (M+1)^{+}$ .

# 【1005】実施例304

実施例304の化合物は、実施例301の化合物を用い、実施例303に準じて製造した。

mass: 498 (M+1) +.

### 【1006】実施例305

(1) 実施例293の(4)の化合物50mg、イソプレン34mg及びトルエン3mlの混合物を封管中で120℃で1晩反応させた。反応液を濃縮し、残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(9:1))で精製し、付加体52mgを得た。

【1007】(2) (1)の化合物について実施例2 93の(5)に準じて反応を行い、表題化合物である白 色固体18mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 03 (3H, t, J=7. 3Hz), 1. 25 (1 H, m), 1. 68 (s), 1. 72 (s), 1. 68 -1. 72 (3H), 2. 00-3. 20 (9H, m), 3. 42 (1H, m), 3. 78 (1H, m), 3. 98 (2H, q, J=7. 3Hz), 4. 80 (1 H, dd, J=5. 6, 11Hz), 5. 49 (1H, m), 6. 84 (2H, m), 7. 46 (1H, d, J =7. 9Hz), 7. 55 (1H, d, J=7. 9H z), 8. 10 (1H, d, J=5. 2Hz), 8. 4 0 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 25 (1H, s), 12.0 (1H, br).

 $mass: 475 (M+1)^{-}$ .

### 【1008】実施例306

(1) 実施例3の化合物及び塩化4-ニトロベンゾイルを用いて実施例261に準じて黄色固体を得た。

【1009】(2) (1) の化合物22. 1gをHPLC(CHIRALPAK AD、ヘキサンーエタノール(1:1~1:4))で光学分割して、Rt=22分の化合物(A)を11.2g及びRt=30分の化合物(B)10.1gを得た。

【1010】(3) (2) -Aの化合物10g、6N 塩酸30m!及び酢酸30mlの混合物を80℃で3日 間攪拌した。反応液を室温に戻して、飽和重曹水で塩基 性とした後クロロホルムで抽出した。有機層を1N水酸 化カリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウ ム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロ ロホルムーメタノール(100:0~98:2))で精 製した後、エタノールから再結晶を行い、白色固体3. 1g(98%ee)を得た。

【1011】(4) (3)の化合物を用いて実施例8 0に準じて白色固体を得た。

【1012】(5) (4)の化合物を用いて実施例8 4に準じて表題化合物(実施例91の化合物の光学活性 体)白色固体を得た。

mass: 429 (M+1) -.

### 【1013】実施例307

実施例306の(2) - Bの化合物を用いて実施例306の(3)から(5)に準じて表題化合物である白色固体を得た。

 $mass: 429 (M+1)^{-}$ .

# 【1014】実施例308

実施例308の化合物は、実施例306に準じて製造した。

mass: 429 (M+1) -.

# 【1015】 実施例309

実施例309の化合物は、実施例307に準じて製造した

mass: 429 (M+1) -.

# 【1016】実施例310

実施例310の化合物は、実施例307に準じて製造した

mass: 469 (M+1) -.

# 【1017】実施例311

実施例311の化合物は、実施例306に準じて製造した。

mass: 429 (M+1) T.

# 【1018】実施例312

実施例312の化合物は、実施例307に準じて製造した。

mass: 429 (M+1) +.

【1019】実施例313

実施例91の化合物51mgを用いて実施例290に準 じて白色固体12mgを得た。

 $mass: 429 (M+1)^{+}$ .

【1020】実施例314

(1) シクロペンタノン504mg、ピロリジン498mg、モレキュラーシーブス4A2g及びトルエン30mlの混合物を室温で1晩攪拌した。反応液をセライト濾過して、滤液を濃縮した。残渣をクロロホルム20mlに溶解したところへ、1,2,4ートリアジンー5ーカルボン酸エチルエステルのクロロホルム(10ml)溶液を加え、室温で30分、45℃で6時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン一酢酸エチル(4:1~1:1))で精製し、黄色油状物734mgを得た。

【1021】(2) (1)の化合物100mgを用いて参考例5に準じて表題化合物である白色固体101mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 30 (1H, m), 2. 14 (2H, quinte t, J=7.5Hz), 2. 40 (2H, m), 2. 6 2 (1H, m), 2. 92 (4H, t, J=7.5H z), 3. 42 (1H, m), 3. 75 (1H, m), 4. 79 (1H, dd, J=5.6, 11Hz), 6. 68 (1H, s), 7. 48 (1H, t, J=7.4H z), 7. 53 (1H, d, J=7.4Hz), 7. 6 6 (1H, s), 8. 03 (1H, s), 8. 33 (1 H, d, J=7.4Hz), 12. 1 (1H, s). mass: 349 (M+1) \*.

【1022】実施例315-319

実施例315ないし実施例319の化合物は、実施例3 14に準じて製造した。

# 実施例315

 $mass: 377 (M+1)^{+}$ .

【1023】実施例316

mass:  $378 (M+1)^{+}$ .

【1024】実施例317

 $mass: 454 (M+1)^{+}$ .

【1025】実施例318

mass: 454 (M+1) +.

【1026】実施例319

mass: 450 (M+1) +.

【1027】実施例320

実施例319の化合物を100mg、4N塩酸ージオキサン5ml及びメタノール3mlの混合物を室温30分 攪拌した。反応液にトリエチルアミンを加えた後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(FL60D(富士シリシア株式会社)、クロロホルムーメタ

ノール (100:0~95:5)) で精製し、白色固体 72mgを得た。

 $mass: 350 (M+1)^{-}$ .

【1028】 実施例321

実施例320の化合物を17mg及びシクロペンタノン 12mgを用い、実施例84の (2) に準じて表題化合物を得た。

mass: 418 (M+1) -.

【1029】実施例322

実施例322の化合物は、実施例321に準じて製造した。

mass: 364 (M+1) +.

【1030】実施例323

(1) 実施例164の(2) - Aの化合物を用い、参 考例8に準じて目的物を得た。

【1031】(2) (1)の化合物を用い、実施例1 33の(2)に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 23 (1H, m), 2. 20-2. 90 (7H, m), 3. 40-3. 61 (2H, m), 4. 81 (1H, m), 6. 90-7. 51 (4H, m), 8. 08-8. 37 (2H, m), 9. 95 (1H, brs), 11. 4 (1H, brs).

 $mass: 352 (M+1)^{-}$ .

【1032】実施例324

実施例164の(2) - Bの化合物を用い、実施例32 3に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

mass: 352 (M+1) +.

【1033】 実施例325

実施例164の(2) - Aの化合物を用い、実施例13 3の(2) に準じて表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 00-1. 21 (1H, m), 2. 25-2. 79 (5H, m), 3. 21-3. 72 (4H, m), 4. 65-4. 90 (2H, m), 6. 90-7. 52 (4H, m), 8. 13-8. 38 (2H, m), 9. 85 (1H, s), 11. 4 (1H, brs).

mass:  $353 (M+1)^{-}$ .

【1034】実施例326

実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例13 3の(2)に準じて表題化合物を得た。

mass: 353 (M+1) +.

【1035】実施例327

(1) 実施例323の(1)の化合物を用い、実施例96の(1)に準じて目的物を得た。

【1036】(2) (1)の化合物を用い、実施例1 33の(2)に準じて表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 01-1. 20 (1H, m), 2. 22-2. 78 (5H, m), 3. 08-3. 20 (2H, m), 3.

3 2 (1 H, m), 3. 5 5 (1 H, m), 4. 8 1 (1 H, m), 6. 8 5 - 7. 5 2 (4 H, m), 7. 9 2 - 8. 4 0 (7 H, m), 9. 9 0 (1 H, s), 1 1. 2 (1 H, b r s).

mass: 538 (M+1) +.

### 【1037】実施例328

(1) 実施例164の(2)-Bの化合物を用い、実施例323の(1)に準じて目的物を得た。

【1038】(2) (1) の化合物を用い、実施例3 27に準じて表題化合物を得た。

mass:538 (M+1) +.

#### 【1039】実施例329

実施例327の(1)の化合物及び1-ブタノールを用い、実施例96の(2)及び(3)に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

#### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{e})$

0. 8 9 (3 H, t, J = 7. 8 H z), 1. 0 1 - 1. 1 7 (1 H, m), 1. 2 5 - 1. 4 1 (2 H, m), 1. 5 2 - 1. 6 4 (2 H, m), 2. 2 6 - 2. 4 0 (2 H, m), 2. 5 2 - 2. 6 3 (1 H, m), 2. 8 5 - 3. 0 0 (4 H, m), 3. 0 8 - 3. 2 3 (2 H, m), 3. 2 6 - 3. 3 5 (1 H, m), 3. 5 0 - 3. 6 0 (1 H, m), 4. 8 0 - 4. 8 6 (1 H, m), 7. 0 3 (1 H, d, J = 4. 3 H z), 7. 2 6 - 7. 3 5 (2 H, m), 7. 5 6 (1 H, t, J = 7. 8 H z), 8. 2 6 - 8. 3 0 (2 H, m), 8. 8 1 (2 H, m), 1 0. 3 (1 H, s), 1 1. 0 (1 H, b r s).

### mass: 408 (M+1) +.

### 【1040】実施例330

(1) 実施例328の(1)の化合物を用い、実施例327の(1)に準じて目的物を得た。

【1041】(2) (1) の化合物を用い、実施例3 29に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

mass: 408 (M+1) +.

# 【1042】実施例331

参考例8の化合物及び(R) -3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-1,4-ジメタンスルホニルオキシブタンを用い、実施例334に準じて表題化合物の塩酸塩を得た。

### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

1. 0.5 (1 H, m), 2. 00-2. 75 (5 H, m), 3. 05-4. 95 (1 1 H, m), 7. 12-7. 52 (4 H, m), 8. 21-8. 80 (4 H, m), 10. 5-11. 8 (4 H, m).

### 【1043】実施例332

クロロホルムーメタノール(19:1))で精製し、表題化合物である淡黄色固体11mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)

1. 10-1. 30 (1H, m), 1. 65 (1H, m), 1. 90 (3H, s), 2. 22 (1H, m), 2. 40-2. 92 (11H, m), 3. 45 (1H, m), 3. 65 (1H, m), 4. 29 (1H, m), 4. 86 (1H, m), 6. 87-7. 00 (2H, m), 7. 39-7. 52 (2H, m), 8. 14-8. 30 (2H, m).

mass: 463 (M+1) +.

### 【1044】実施例333

実施例331の化合物20mgを用い、実施例96の (1)に準じて表題化合物である淡黄色固体16mgを 得た。

#### $^{1}H-NMR$ (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 12 (1H, m), 1. 45 (1H, m), 1. 8 9 (1H, m), 2. 20-2. 75 (10H, m), 3. 25-3. 75 (4H, m), 4. 75-4. 85 (1H, m), 6. 87-7. 50 (4H, m), 8. 00-8. 43 (6H, m).

### 【1045】実施例334

(1) 実施例323の(1)の化合物100mg、

(S) -3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)
-1, 4-ジメタンスルホニルオキシブタン34mg、
N, N-ジイソプロピルエチルアミン46mg及びジメチルホルムアミド1mlの混合物を80℃で1時間攪拌した。反応液を室温に戻し、クロロホルムで希釈して飽和重曹水、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(1:0~4:1)にて精製し、エステルを90mg得た。

【1046】(2) (1)の化合物100mgを用い、実施例133の(2)に準じて表題化合物の塩酸塩である白色固体50mgを得た。

### 1H-NMR (DMSO-de)

1. 05 (1H, m), 2. 00-2. 75 (5H, m), 3. 05-4. 95 (11H, m), 7. 12-7. 52 (4H, m), 8. 21-8. 80 (4H, m), 10. 5-11. 8 (4H, m). mass: 421 (M+1) \*.

# 【1047】実施例335

実施例164の(2) - Bを用い、参考例8に準じて合成した化合物に対し、実施例334に準じて反応を行い、表題化合物の塩酸塩を得た。

mass: 421 (M+1) +.

#### 【1048】実施例336

 ロフラン (100ml) 溶液を-78℃に冷却し、n-ブチルリチウムのヘキサン溶液 (1.5M) 18.2mlを加え室温に上げた。反応液を-78℃に冷却し、n-ブチルアルデヒド1.48mlを加え徐々に室温に上げた。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサン-酢酸エチル(1:0~1:1) にて精製し、白色固体1.37g得た。

【1049】(2) (1)の化合物1.00gを用い、参考例8の(1)に準じて目的物700mgを得た

【1050】(3) (2)の化合物700mg、トリフェニルホスフィン700mg、水2ml及びテトラヒドロフラン30mlの混合物を30分攪拌した。反応液を室温に戻し、トルエン及びメタノールを加えて濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(1:0~4:1)にて精製し、目的物600mg得た。

【1051】(4) (3)の化合物を用い、実施例96の(1)に準じて目的物を得た。

【1052】(5) (4)の化合物100mg及びエタノールを用い、実施例96の(2)に準じて目的物105mgを得た。

【1053】(6) (5)の化合物53mgを用い、 実施例118の(2)に準じてウレア体40mgを得 た。このものをHPLC(CHIRALPAK AD) で分割し、Rtの小さい頃に化合物Aとして19mg、 化合物Bとして19mgを得た。

【1054】(7) (6) -Aの化合物20mgを用い、実施例96の(3)に準じて表題化合物である無色油状物3.8mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 70-1. 42 (11H, m), 2. 10-2. 8 2 (8H, m), 3. 05-3. 81 (2H, m), 4. 37-4. 88 (1H, m), 6. 90-6. 97 (1H, m), 7. 10 (1H, s), 7. 28-7. 51 (2H, m), 8. 15-8. 37 (2H, m), 9. 88 (1H, s), 11. 8 (1H, s).

mass: 422 (M+1) +.

【1055】実施例337

実施例336の(6)-Bの化合物を用い、実施例96の(3)に準じて表題化合物である無色油状物5.7mgを得た。

mass: 422 (M+1) +.

【1056】実施例338

(1) 参考例8の化合物及び2, 4-ジメトキシベン ズアルデヒドを用い、実施例84の(2)に準じて目的 物を得た。 【1057】(2) (1) の化合物及び1-プロパンスルホニルクロリドを用い、実施例96の(1) に準じて目的物を得た。

【1058】(3) (2)の化合物のトリフルオロ酢酸溶液を室温で15分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣にエーテルーメタノールを加えて結晶化し、表題化合物を得た。

mass: 458 (M+1) \*.

【1059】実施例339

実施例339の化合物は、実施例140に準じて製造した。

mass: 472 (M+1) T.

【1.060】 実施例340

実施例340の化合物は、実施例138に準じて製造した。

mass: 458 (M+1) +.

【1061】実施例341

(1) o-アニシジンを用い参考例10に準じて目的 化合物を得た。

【1062】(2) (1)の化合物を用いて参考例1 1に準じて反応を行った後、粗生成物をメタノールに溶 解して1N塩酸で処理した。反応液をセライトで濾過 し、濾液を濃縮した。残渣をエーテルーメタノールで固 化して、表題化合物である白色固体を得た。

mass: 458 (M+1) +.

【1063】実施例342-360

実施例342ないし実施例360の化合物は、実施例341に準じて製造した。

実施例342

mass: 458 (M+1) +.

【1064】実施例343

mass: 419 (M+1) -.

【1065】実施例344

mass: 472 (M+1) \*.

【1066】実施例345

mass: 485 (M+1) \*.

【1067】実施例346

 $mass:510 (M+1)^{-}$ .

【1068】実施例347

mass: 435 (M+1) -.

【1069】 実施例348

mass: 436 (M+1) +.

【1070】実施例349

mass: 479. (M+1) +.

【1071】実施例350

mass: 428 (M+1) \*.

【1072】実施例351

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 07 (1H, m), 2. 25-2. 35 (2H, m), 2. 58 (1H, m), 2. 93 (2H, t, J

 $=6.9 \,\mathrm{Hz}$ ), 3.29 (1H, m), 3.53 (1  $mass: 479 (M+1)^{-}$ . H, m), 3.86 (2H, t, J=6.9Hz), 【1087】実施例364 4. 82 (1H, dd, J=5. 6, 11Hz), 6.  $mass: 418 (M+1)^{-}$ . 90 (1H, d, J=5.5Hz), 7.08 (1H, 【1088】実施例365 s), 7. 32 (1H, d, J = 7. 6Hz), 7. 4 6 (1 H, t, J = 7.6 Hz), 7.97 (2 H,d, J = 8.9 Hz), 8.17 (1H, s), 8.2 1 (1H, d, J=5.5Hz), 8. 26 (1H, d, J = 7. 6 H z), 8. 35 (2 H, d, J = 8. 9Hz), 10. 3 (1H, br), 11. 0 (1H, た。 br), 13.0 (1H, br). mass:620 (M+1) +. 【1073】実施例352 mass: 430 (M+1) +. 【1074】実施例353 mass: 429 (M+1) +. 【1075】実施例354 mass: 429 (M+1) +. 【1076】実施例355 mass: 429 (M+1) +. 【1077】実施例356  $mass: 479 (M+1)^{-}$ . 【1078】実施例357  $mass: 430 (M+1)^{+}$ . 【1079】実施例358 mass: 468 (M+1) +. 【1080】実施例359 mass: 479 (M+1) +. 【1081】実施例360 mass: 430 (M+1) +. 【1082】実施例361 (1) 6-アミノキノリンを用い、参考例10及び参 考例11に準じて反応を行い、副生成物としてスルフィ ド体を得た。 [1083] (2) (1) の化合物 6 4 m g を用い、 実施例133の(2)に準じて表題化合物である白色固 体21mgを得た。 mass: 445 (M+1) +. 【1084】実施例362 (1) 6-アミノキノリンを用い、参考例10及び参 考例11に準じて反応を行い、副生成物として塩化物を 得た。 【1085】(2) (1)の化合物26mgを用い、 実施例133の(2)に準じて表題化合物である白色固 体18mgを得た。 mass: 371 (M+1) +. 【1086】実施例363-364

実施例363及び実施例364は、実施例341に準じ

て製造した。 実施例363

(1) 4-ヒドロキシベンズアルデヒドのtert-ブチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施例137 の(1)に準じて目的物を得た。 【1089】(2) (1)の化合物を用い、実施例1 39に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色粉末を得  $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 1. 07-1. 16 (1H, m), 2. 26-2. 61 (3H, m), 2.80 (3H, s), 2.83 (3 H, s), 3.00-3.17 (3H, m), 3.25-3. 34 (1H, m), 3. 45-3. 56 (3H, m), 4. 11 (2H, t, J = 4.2Hz), 4. 3 6 (2H, t, J=4. 3Hz), 4.82 (2H, dd, J = 6.2, 12Hz), 6.97-7.07 (3 H, m), 7. 25-7.54(5H, m), 8. 23-8. 28 (2H, m), 9. 37 (2H, br), 1 0. 2 (1H, br), 10. 4 (1H, br), 1 0. 9 (1H, br).  $mass:529 (M+1)^{+}$ . 【1090】実施例366-375 実施例366ないし実施例375の化合物は、実施例3 65に準じて製造した。 実施例366 mass: 549 (M+1) +. 【1091】実施例367 mass: 555 (M+1) +. 【1092】実施例368  $mass:569 (M+1)^{+}$ . 【1093】実施例369  $mass: 571 (M+1)^{-}$ . 【1094】 実施例370 mass: 549 (M+1) \*. 【1095】実施例371 mass: 577 (M+1) -. 【1096】実施例372  $mass: 549 (M+1)^{-1}$ . 【1097】実施例373  $mass: 577 (M+1)^{+}$ . 【1098】実施例374 mass: 583 (M+1) +. 【1099】実施例375 mass: 585 (M+1) \*. 【1100】実施例376 (1) 2-ピリジンカルボキシアルデヒド510mg のベンゼン (20ml) 溶液にトリフェニルホスホラニ リデン酢酸メチルエステル1.70gを加え、室温で2

時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル( $4:1\sim3:1$ ))で精製し、目的物を621mg得た。

【1101】(2) (1)の化合物621mgを用い、実施例297に準じて目的物252mgを得た。

【1102】(3) (2)の化合物20mgを用い、 実施例365に準じて表題化合物の塩酸塩である黄色固体24mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD)

1. 13 (1H, m), 2. 42 (2H, m), 2. 7 0 (1H, m), 3. 60-3. 82 (2H, m), 3. 37-3. 47 (3H, m), 4. 03 (1H, m), 4. 20-4. 38 (3H, m), 4. 96 (2 H, m), 6. 81-8. 72 (16H, m).

【1103】実施例377

(1) 3-ヒドロキシベンズアルデヒドのtertーブチルジフェニルシリルエーテルを用い、実施例137の(1)に準じて目的物を得た。

【1104】(2) (1)の化合物を用い、実施例139に準じて表題化合物の塩酸塩である白色固体を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{e})$ 

1. 0 4 (1 H, m), 2. 2 3 - 2. 3 4 (2 H, m), 2. 7 0 (1 H, m), 3. 0 7 - 3. 2 0 (4 H, m), 3. 2 8 (1 H, m), 3. 5 1 (1 H, m), 4. 1 6 (2 H, m), 4. 8 4 (1 H, d d, J = 6. 4, 1 0 H z), 5. 3 9 (2 H, s), 7. 0 8 - 7. 2 0 (2 H, m), 7. 2 8 - 7. 3 9 (4 H, m), 7. 4 3 - 7. 5 2 (2 H, m), 7. 7 1 (1 H, m), 7. 8 6 (1 H, d, J = 8. 6 H z), 8. 2 0 - 8. 2 8 (2 H, m), 8. 7 7 (1 H, m), 9. 6 4 (2 H, b r), 1 0. 7 (1 H, b r), 1 1. 1 (1 H, b r).

 $mass: 549 (M+1)^{+}$ .

【1105】実施例378-387

実施例378ないし実施例387の化合物は、実施例377に準じて製造した。

### 実施例378

mass: 549 (M+1) +.

【1106】 実施例379

 $mass:549 (M+1)^{+}$ .

【1107】実施例380

mass: 577 (M+1) \*.

【1108】実施例381

 $mass: 577 (M+1)^{+}$ .

【1109】実施例382

mass: 529 (M+1) +.

【1110】実施例383

mass: 585 (M+1) +.

【1111】実施例384

 $mass: 571 (M+1)^{-}$ .

【1112】実施例385

mass: 555 (M+1) -.

【1113】実施例386

mass: 569 (M+1) -.

【1114】実施例387

mass: 583 (M+1) -.

【1115】実施例388

実施例376を19mgを用い、参考例3に準じて表題 化合物14mgを得た。

1H-NMR (CD<sub>3</sub>OD)

1. 12 (1H, m), 2. 24-2. 41 (3H, m), 2. 70 (1H, m), 3. 32-3. 41 (4H, m), 3. 55-3. 75 (2H, m), 4. 02-4. 32 (5H, m), 4. 92 (3H, m), 6. 88 (2H, m), 7. 22 (2H, m), 7. 30 (1H, m), 7. 40-7. 50 (3H, m), 7. 89 (1H, m), 8. 03 (2H, m), 8. 22 (1H, m), 8. 43 (1H, m), 8. 69 (1H, m).

# 【1116】実施例389

(1)  $6-アミノニコチン酸1.01g、水素化リチウムアルミニウム835mg及びテトラヒドロフランの混合物を23時間還流した。反応液を室温に戻し、水840<math>\mu$ l、1N水酸化ナトリウム840 $\mu$ l及び水840 $\mu$ lを順次加えてセライトで濾過した。遮液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(50:1~10:1)で精製し、目的物を223mg得た。【1117】(2) (1)の化合物223mg、te

rtーブチルジメチルクロロシラン332mg、イミダゾール244mg及びジメチルホルムアミド5mlの混合物を室温で30分攪拌した。反応液に水を加えて、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル(3:2)で精製し、目的物を341mg得た。

【1118】(3) (2)の化合物320mgを用い、実施例118の(2)に準じて目的物138mgを得た。

【1119】(4) (3)の化合物103mg、酢酸1ml、水1ml及びテトラヒドロフラン1mlの混合物を室温で3日間撹拌した。反応液を濃縮し、残液をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、表類化合物として白色粉末44mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO- $^{1}d_{6}$ )

1. 07 (1H, m), 2. 22-2. 57 (3H,

mass: 339 (M+1) +.

【1120】 実施例390

実施例390の化合物は、実施例498に準じて製造した。

mass: 352 (M+1) +.

## 【1121】実施例391

(1) 実施例389の化合物を103mg、トリエチルアミン0.6ml及びジメチルスルホキシド3mlの混合物に三酸化硫黄ピリジン錯体265mgを加えて室温で4時間攪拌した。ここへ、三酸化硫黄ピリジン錯体195mgを加えて室温で1時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈して水、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。得られた粗生成物はそのまま次の反応に用いた。

【1122】(2) (1)の化合物36mg及びエチルアミンのメタノール溶液(2.0M)2mlを用い、実施例84の(2)に準じて表題化合物である白色粉末20mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 15 (1H, m), 1. 20 (3H, t, J=7.3Hz), 2. 32-2. 38 (2H, m), 2. 53 (1H, m), 3. 00 (2H, q, J=7.3Hz), 3. 30 (1H, m), 3. 55 (1H, m), 4. 14 (2H, s), 4. 79 (1H, dd, J=5.6, 10Hz), 7. 33 (1H, d, J=7.9Hz), 7. 46 (1H, d, J=8.8Hz), 7. 48 (1H, t, J=7.9Hz), 7. 88 (1H, dd, J=2.3, 8.8Hz), 8. 27 (1H, dd, J=7.9Hz), 8. 36 (1H, d, J=2.3Hz), 10. 1 (0. 2H, s), 10. 6 (0.3H, br).

mass: 366 (M+1) +.

【1123】実施例392

実施例392の化合物は、実施例391に準じて製造した

mass: 380 (M+1) +.

【1124】実施例393

(1) 2-アミノ-5-ニトロピリジン139mgを 用い実施例118の(2)に準じて目的物33mgを得 た。 【1125】(2) (1)の化合物33mgを用い参 考例3に準じて表題化合物である白色粉末26mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 12 (1H, m), 2. 31-2. 45 (3H, m), 2. 55 (1H, m), 3. 53 (1H, m), 4. 77 (1H, dd, J=4. 5, 10Hz), 5. 05 (2H, s), 6. 99 (1H, m), 7. 07 (1H, dd, J=3. 1, 8. 8Hz), 7. 27 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 43 (1H, t, J=7. 8Hz), 7. 67 (1H, d, J=3. 1Hz), 8. 32 (1H, d, J=7. 8Hz), 9. 47 (1H, s).

 $mass: 324 (M+1)^{-}$ .

## 【1126】実施例394

(1) 2-アミノ-5-ブロモピリジン643mgを 用い実施例118の(2)に準じて目的物989mgを 得た。

【1127】(2) (1)の化合物218mgを用い 参考例6に準じて目的物150mgを得た。

【1128】 (3) (2) の化合物30mg、1-メチルピペラジン10 $\mu$ 1、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0) 3mg、1、1'ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン3mg、2、2'ービス(ジフェニルホスフィノ)ー1、1'ービナフチル3mg、ナトリウムtertーブトキシド9mg及びテトラヒドロフラン2mlの混合物を封管中で100℃で2時間反応させた。反応液を室温に戻し、シリカゲル及びセライトを通して濾過した。濾液を濃縮し、残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、目的化合物17mgを得た。

【1129】(4) (3)の化合物17mgを用い、 実施例133の(2)に準じて表題化合物の塩酸塩であ る白色固体15mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 04 (1H, m), 2. 23-2. 38 (2H, m), 2. 58 (1H, m), 2. 80 (s), 2. 8

1 (s), 2. 80-2. 81 (3H), 3. 06
3. 22 (4H, m), 3. 30 (1H, m), 3. 4

8-3. 58 (3H, m), 3. 75-3. 79 (2

H, m), 4. 83 (1H, dd, J=5. 6, 10H

z), 7. 30 (1H, dd, J=0. 9, 8. 1H

z), 7. 36 (1Hbrd, J=9. 2Hz), 7.

45 (1H, t, J=8. 1Hz), 7. 65 (1H, dd, J=2. 7, 9. 2Hz), 7. 99 (1H, dd, J=2. 7, 9. 2Hz), 7. 99 (1H, dd, J=2. 7Hz), 8. 24 (1H, dd, J=0. 9, 8. 1Hz), 10. 1 (1H, br), 1

0. 8 (1H, br).

mass: 407 (M+1) +.

# 【1130】実施例395-397

実施例395ないし実施例397の化合物は、実施例3 94に準じて製造した。

# 実施例395

mass: 366 (M+1) +.

【1131】実施例396

mass: 352 (M+1) +.

【1132】実施例397

mass: 338 (M+1) +.

#### 【1133】実施例398

(1) 2-アミノー5-ブロモピリジン、トリブチル ビニルスズを用いて実施例429の(2)に準じて反応 を行い、目的物を得た。

【1134】(2) (1)の化合物6mgを用いて実施例118の(2)に準じて表題化合物である白色粉末2mgを得た。

### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

 $\begin{array}{c} 0.\ 8\ 0-0.\ 9\ 2\ (1\ H,\ m)\ ,\ 2.\ 3\ 5-2.\ 5\ 0\\ (2\ H,\ m)\ ,\ 2.\ 5\ 5-2.\ 6\ 5\ (1\ H,\ m)\ ,\ 3.\\ 0\ 2-3.\ 5\ 0\ (1\ H,\ m)\ ,\ 3.\ 7\ 2-3.\ 8\ 2\ (1\ H,\ m)\ ,\ 4.\ 7\ 7-4.\ 8\ 4\ (1\ H,\ m)\ ,\ 5.\ 3\ 5\\ (1\ H,\ d,\ J=9.\ 0\ Hz)\ ,\ 5.\ 7\ 3\ (1\ H,\ d,\ J=1\ 8\ Hz)\ ,\ 6.\ 6\ 8\ (1\ H,\ d\ d,\ J=9.\ 0,\ 1\ 8\ Hz)\ ,\ 6.\ 7\ 2-7.\ 0\ 0\ (1\ H,\ m)\ ,\ 7.\ 4\\ 5-7.\ 6\ 0\ (3\ H,\ m)\ ,\ 7.\ 8\ 0\ (1\ H,\ m)\ ,\ 8.\ 1\ 7\ (1\ H,\ m)\ ,\ 8.\ 2\ 7\ (1\ H,\ d,\ J=7.\ 0\ Hz)\ ,\ 1\ 1.\ 8\ (1\ H,\ b\ r)\ .\\ \end{array}$ 

 $mass: 335 (M+1)^{+}$ .

### 【1135】実施例399

実施例398の化合物4mgを用いて参考例3に準じて 表題化合物である白色粉末3mgを得た。

#### $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

0. 80-0. 90 (1 H, m), 1. 22 (3 H, t, J=7. 4 Hz), 2. 40-2. 50 (2 H, m), 2. 58-2. 65 (1 H, m), 2. 62 (2 H, q, J=7. 4 Hz), 3. 42-3. 50 (1 H, m), 3. 70-3. 82 (1 H, m), 4. 80 (1 H, m), 6. 70 (1 H, d, J=9. 0 Hz), 7. 46 (1 H, t, J=7. 0 Hz), 7. 50-7. 60 (2 H, m), 8. 04 (1 H, d), 8. 30 (1 H, d, J=7. 4 Hz), 11. 9 (1 H, br).

mass: 337 (M+1) +.

## 【1136】実施例400

(1) 2-アセトアミノピリジン-4-カルボン酸メチルエステル19mg、過ヨウ素酸ナトリウム7mg、ヨウ素12mg、水25μl及び酢酸0.12mlを混合したところへ濃硫酸を1滴加えて85℃で23時間慢拌した。反応液にチオ硫酸ナトリウム水溶液5mlを加えてクロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウ

ム乾燥後濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC (Merck Art5744、クロロホルムーメタノール (20:1)) で精製し、目的物として黄色粉末15mgを得た。

【1137】(2) (1)の化合物を用いて実施例3 98に準じて反応を行い、表題化合物として白色粉末2 mgを得た。

# $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$

0. 85-0. 92 (1 H, m), 2. 37-2. 47 (2 H, m), 2. 55-2. 59 (1 H, m), 3. 43-3. 51 (1 H, m), 3. 74-3. 81 (1 H, m), 3. 97 (3 H, s), 4. 82 (1 H, m), 5. 43 (1 H, d, J=10 Hz), 5. 66 (1 H, d d, J=1. 0, 10 Hz), 7. 22-7. 32 (1 H, m), 7. 49 (1 H, t, J=7. 8 Hz), 7. 58 (1 H, m), 8. 05 (1 H, s), 8. 26 (1 H, d, J=8. 0 Hz), 8. 4 3 (1 H, s), 11. 5 (1 H, br).

 $mass: 393 (M+1)^{-}$ .

### 【1138】実施例401

実施例400の化合物2mgを用いて参考例3に準じて表題化合物である白色粉末1mgを得た。

#### $^{1}H-NMR$ (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 70-0. 80 (1 H, m), 1. 25 (3 H, t, J=7. 5Hz), 2. 30-2. 50 (2 H, m), 2. 94 (2 H, q, J=7. 5Hz), 3. 41-3. 50 (1 H, m), 3. 74-3. 82 (1 H, m), 3. 98 (3 H, s), 4. 24-4. 30 (1 H, m), 4. 78-4. 820 (1 H, m), 7. 20 (1 H, s), 7. 43-7. 60 (2 H, m), 7. 67-7. 76 (1 H, m), 8. 17 (1 H, s), 8. 26 (1 H, d, J=7. 2Hz), 1 1. 6 (1 H, br).

mass: 395 (M+1) -.

# 【1139】実施例402

2-アミノピリミジン86mgを用い、実施例118の (2) に準じて表題化合物である淡赤色粉末15mgを 得た。

# $^{1}H-NMR$ (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 17 (1H, m), 2. 24-2. 40 (2H, m), 2. 52 (1H, m), 3. 30 (1H, m), 3. 54 (1H, m), 4. 87 (1H, dd, J=5. 0, 10Hz), 7. 18 (1H, t, J=5. 0Hz), 7. 34 (1H, dd, J=0. 9, 7. 8Hz), 7. 49 (1H, t, J=7. 8Hz), 8. 30 (1H, dd, J=0. 9, 7. 8Hz), 8. 71 (2H, d, J=5. 0Hz), 10. 4 (1H,

s), 11.6 (1H, s).

mass: 310 (M+1) -.

# 【1140】 実施例403

(1) 2-アミノー4,6-ジクロロビリミジン1.0g、1-メチルピペラジン733mg、トリエチルアミン1.3ml及び1-ブタノール15mlの混合物を80℃で22時間提拌した。反応液を濃縮後、クロロホルム-メタノール(10:1)で希釈し、シリカゲル(ワコーゲルC-200)を通して濾過した。濾液を濃縮して目的物を含む粗生成物を得た。

【1141】(2) (1)の化合物をエタノール18mlに溶解し、参考例3に準じて目的物390mgを得た。

【1142】(3) (2)の化合物74mgを用い、 実施例118の(2)に準じて表題化合物である白色固体を14mg得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)

1. 27 (1H, m), 2. 35 (3H, m), 2. 3 4-2. 60 (7H, m), 3. 42 (1H, m), 3. 64-3. 80 (5H, m), 4. 76 (1H, d, J=6. 4Hz), 7. 36 (1H, s), 7. 45 (1H, t, J=7. 7Hz), 7. 52 (1H, dd, J=1. 1, 7. 7Hz), 7. 94 (1H, d, J=6. 4Hz), 8. 26 (1H, dd, J=1. 1, 7. 7Hz), 11. 8 (1H, s).

mass: 408 (M+1) +.

【1143】実施例404-405

実施例404及び実施例405の化合物は、実施例40 6に準じて製造した。

## 実施例404

mass:  $385 (M+1)^{+}$ .

【1144】実施例405

mass: 359 (M+1) +.

【1145】実施例406

(1) インドールを用い、参考例2に準じて目的物を ・・ 得た。

> 【1146】(2) (1) の化合物を用い、実施例1 29に準じて表題化合物を得た。

mass:  $355 (M+1)^{+}$ .

【1147】 実施例407

実施例407の化合物は、実施例408に準じて製造した

mass: 363 (M+1) +.

【1148】実施例408

(1) 実施例406の(1)の化合物を用い、参考例 3に準じて目的物を得た。

【1149】(2) (1) の化合物を用い、実施例1 に準じて表題化合物を得た。

mass: 357 (M+1) +.

【1150】実施例409

(1) 2-クロロー3-二トロ安息香酸3g、アミノマロン酸ジエチルエステル塩酸塩3.47g、HOBt

の1水和物2.51g、トリエチルアミン3.11ml及びジメチルホルムアミド36mlの混合物を氷冷し、WSC塩酸塩3.37gを加えて室温にて3時間攪拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、1N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾過、濃縮して固体の粗生成物を得た。酢酸エチルで洗浄して、1次結晶2.49g、2次結晶0.895gを得た。

【1151】(2) (1)で得られた1次結晶1.5 0gのジメチルスルホキシド(30ml)溶液を氷冷 し、水素化ナトリウム230mgを加え、90℃で10 分攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加 え、酢酸エチル150mlで希釈した後、有機層を分離 した。有機層は、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネ シウム乾燥後、濾過、濃縮して粗生成物1.36gを得 た。

【1152】(3) (2)で得られた粗生成物16.47gのエタノール溶液(600ml)を100℃に加熱し、1N水酸化ナトリウム水溶液52mlを加えて40分攪拌した。反応液を氷冷後、濾過した。濾液は濃縮して、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン一酢酸エチル(1:1~3:5)にて精製し、エステルを5.76g得た。

【1153】(4) (3)の化合物5.76gをメタノール(90m1)に懸濁し、氷冷したところへ水素化ホウ素ナトリウム3.61gを4回に分けて加え、50分攪拌した。飽和塩化アンモニウム2mlを加えて濾過し、得られた固体をメタノールで洗浄して、白色粉末3.48g得た。

【1154】(5) (4)の化合物1.00g、イミダソール650mg及びジメチルホルムアミド16mlの混合物にtertーブチルジメチルクロロシラン1.50gを加えて室温で1時間25分攪拌した。反応液を酢酸エチル200mlで希釈し、水、飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾過、濃縮して粗生成物を得た。精製を行わずに次の反応を行った。

【1155】(6) (5)の粗生成物全量をエタノール100mlに溶解し、参考例3と同様の反応を行った。得られた粗結晶をエーテルーへキサンで洗浄し、アミン1.13gを得た。

【1156】(7) (6)の化合物1.13gと2-ピリジンカルボニルアジド650mgを用いて実施例1の方法に準じて、目的化合物1.48gを製造した。

【1157】(8) (7)の化合物1.48gのメタノール(30ml)溶液に濃塩酸(4ml)を加えて室温で30分攪拌した。析出した固体を濾取し、テトラヒドロフランで洗浄して表題化合物を1.18gを得た。
<sup>1</sup>H-NMR(DMSO-d<sub>6</sub>)

3. 62 (1H, dd, J=5. 7Hz, 11Hz), 3. 94 (1H, dd, J=3. 9Hz, 11Hz), 4. 75 (1H, m), 7. 09 (1H, m), 7. 3 6 (2H, m), 7. 44 (1H, t, J=7. 7H z), 7. 85 (1H, m), 8. 14 (1H, d, J =7. 7Hz), 8. 31 (1H, m), 8. 60 (1 H, s), 10. 18 (1H, s), 10. 92 (1 H, s).

 $mass: 299 (M+1)^{-}$ .

【1158】実施例410-413

実施例410ないし実施例413の化合物は、実施例4 14に準じて製造した。

#### 実施例410

 $mass: 313 (M+1)^{+}$ .

【1159】実施例411

 $mass: 327 (M+1)^{+}$ .

【1160】実施例412

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

【1161】実施例413

 $mass: 355 (M+1)^{+}$ .

【1162】実施例414

(1) 実施例409の(6)の化合物26mgをジメチルホルムアミドーテトラヒドロフラン(1:1)(1ml)に溶解し、水素化ナトリウム5mg、臭化ベンジル12μlを加えて室温で30分攪拌した。反応液をシリカゲルで濾過し、シリカゲルをヘキサンー酢酸エチル(1:1)で洗浄した。濾液及び洗液を合わせて濃縮して次の反応に使用した。

【1163】(2) (1)の化合物と2-ピリジンカルボニルアジドを用いて実施例1の方法に準じて、目的化合物を製造した。

【1164】(3) (2)の化合物を用いて、実施例409の(8)と同様の反応を行い、表類化合物を淡黄色粉末25mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

3. 92-4. 00(2H, m), 4. 34(1H, d), J=11Hz, 4. 58(1H, t), J=4. 5Hz, 5. 20(1H, d), J=11Hz, 7. 10(1H, m), 7. 25-7. 38(5H, m), 7. 43-7. 50(3H, m), 7. 86(1H, m), 8. 08(1H, m), 8. 20(1H, m), 10. 2(1H, s), 10. 5(1H, s). 10

【1165】実施例415-423

実施例415ないし実施例423の化合物は、実施例4 14に準じて製造した。

# 実施例415

mass:338 (M+1) <sup>+</sup>. 【1166】 実施例416 mass:355 (M+1) <sup>+</sup>. 【1167】 実施例417 mass:369 (M+1) <sup>+</sup>. 【1168】 実施例418
mass: 375 (M+1) -.
【1169】 実施例419
mass: 403 (M+1) -.
【1170】 実施例420
mass: 409 (M+1) -.
【1171】 実施例421
mass: 395 (M+1) -.
【1172】 実施例422
mass: 379 (M+1) -.
【1173】 実施例423
mass: 381 (M+1) -.
【1174】 実施例424-426
実施例424ないし実施例426の化合物は、実施例427に準じて製造した。

#### 実施例424

mass:297 (M+1) -.
【1175】 実施例425
mass:311 (M+1) -.
【1176】 実施例426
mass:339 (M+1) -.
【1177】 実施例427

(1) 実施例414の化合物を11mg、トリエチルアミン40μ1及び塩化メタンスルホニル10μ1の混合物を室温で20分攪拌した。DBU20μ1を加えて室温で25分、80℃で14.5時間攪拌した。反応液を室温に戻してシリカゲルで濾過し、シリカゲルをヘキサンー酢酸エチル(1:1)で洗浄した。濾液及び洗液を合わせて濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(20:1))で精製し、目的化合物6.4mgを得た。

【1178】 (2) (1) の化合物をエタノールーテトラヒドロフランの混合溶媒に溶解し、参考例3と同様の反応を行った。得られた粗生成物をTLC (Merck Art5744、クロロホルムーメタノール (20:1)) で精製し、表題化合物3.8 mgを得た。 
「H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 45 (3 H, d, J=6. 6 Hz), 4. 40 (1 H, d, J=16 Hz), 4. 55 (1 H, q, J=6. 6 Hz), 5. 08 (1 H, d, J=16 Hz), 7. 02 (1 H, d d d, J=0. 9, 5. 1, 7. 2 Hz), 7. 24-7. 39 (6 H, m), 7. 42-7. 51 (2 H, m), 7. 75 (1 H, d d d, J=2. 1, 7. 100 2, 100 8. 100 8. 100 9. 100 7. 100 9

 $mass: 373 (M+1)^{-}$ .

【1179】実施例428

実施例428の化合物は、実施例427に準じて製造した。mass:365(M+1)<sup>+</sup>.

## 【1180】 実施例429

(1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸1.49g、 濃硫酸50μl及びメタノール50mlの混合物を22 時間還流した。反応液をクロロホルムで希釈し、水、飽 和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥、濾過して濃 縮した。租生成物1.56gを得た。

【1181】 (2) (1) の化合物50mg及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム9mgをテトラヒドロフラン1mlに懸濁した。脱気を行った後、トリブチル (1-エトキシビニル) スズ79μlを加え、室温で1時間、50℃で2時間、さらに2.5時間還流した。反応液を室温に戻してシリカゲルで濾過した。シリカゲルは、ヘキサン一酢酸エチル (3:1) で洗浄し、濾液と洗液を合わせて濃縮した。残渣をTLC (Merck Art5744、ヘキサン一酢酸エチル (3:1)) で精製し、目的物として淡黄色油状物53mgを得た。

【1182】 (3) (2) の化合物110mgのエタノール (2ml) 溶液に1N水酸化ナトリウム437μlを加え、室温で17時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣を水4mlに溶解してヘキサンで洗浄した。水層を濃縮して目的物95mgを得た。

【1183】(4) (3)の化合物45mgとアニリン18μlを用いて、実施例409の(1)と同様の反応を行い、目的物を45mg得た。

【1184】(5) (4)の化合物45mg、濃塩酸20μl及びエタノール2mlの混合物を室温で50分 攪拌した。反応液を濃縮し、得られた固体をクロロホルムー酢酸エチル(3:1)で洗浄した。洗液をTLC(Merck Art5744、ヘキサンー酢酸エチル(3:1))で精製し、目的物を得た。

【1185】 (6) (5) の化合物及びトリエチルシラン30 $\mu$ 1のクロロホルム溶液を氷冷し、三フッ化ホウ素エーテル錯体23 $\mu$ 1を加えて室温で2時間45分 攪拌した。反応液をTLC(Merck Art5744、ヘキサンー酢酸エチル(3:1))で精製し、目的物を得た。

【1186】 (7) (6) の化合物をエタノールに溶解し、参考例3と同様の反応を行った。

【1187】 (8) (7) の化合物 7 m g 及び 2 ーピリジンカルボニルアジド 1 2 m g を用いて実施例 1 の方法に準じて、反応を行った。粗生成物を T L C (Merck Art 5 7 4 4、ヘキサンー酢酸エチル (1:

1)) で精製し、表題化合物4mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 43 (3 H, d, J = 6.6 Hz), 5.60 (1 H, q, J = 6.6 Hz), 7.05 (1 H, m), 7.24-7.33 (2 H, m), 7.46-7.57 (4 H, m), 7.68-7.82 (2 H, m), 8. 28-8.33 (2 H, m), 9.92 (1 H, s), 11. 3 (1H, s).

 $mass: 359 (M+1)^{-}$ .

【1188】実施例430

実施例430の化合物は、実施例431に準じて製造した。

 $mass: 339 (M+1)^{-}$ .

## 【1189】実施例431

(9) (8) の化合物 1 2 m g 及びプロピオンアルデヒドのジエチルアセタール 1 0 0 μ l をクロロホルムーテトラヒドロフラン (1:1) 2 m l に溶解し、三フッ化ホウ素エーテル錯体 4 0 μ l を加えて 1 2 0 ℃で 6 時間提拌した。プロピオンアルデヒドのジエチルアセタール 5 0 μ l を追加し 1 2 0 ℃で 3 時間、プロピオンアルデヒドのジエチルアセタール 2 0 0 μ l を追加し 1 2 0 ℃で 2.5 時間攪拌した。反応液を T L C (Merck Art 5 7 4 4、クロロホルムーメタノール (10:

1)) で精製し、表題化合物2.3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98 (3H, t, J=7.0Hz), 1.75 (2 H, m), 3.19 (1H, t, J=10Hz), 4. 49 (1H, t, J=10Hz), 5.18 (2H, m), 7.05 (1H, m), 7.35-7.58 (3 H, m), 7.78 (1H, m), 8.29 (2H, m), 9.88 (1H, s), 10.8 (1H, s). mass:339 (M+1).

【1190】実施例432-437

実施例432ないし実施例437の化合物は、実施例431に準じて製造した。実施例4<u>32</u>

 $mass: 387 (M+1)^{-}$ .

【1191】実施例433

 $mass: 341 (M+1)^{-}$ .

【1192】実施例434

 $mass: 311 (M+1)^{-}$ .

【1193】実施例435

 $mass: 417 (M+1)^{-}$ .

【1194】実施例436

 $mass: 417 (M+1)^{-}$ .

【1195】実施例437

mass: 417 (M+1) -.

【1196】実施例438

(1) 3-ニトロフタルイミド2.00g、エタノール800μlを用いて実施例56に準じて、目的化合物2.11gを得た。

【1197】(2) (1)の化合物2.11gをメタノールーテトラヒドロフラン(1:4)50mlに溶解しー15℃に冷却したところへ、水素化ホウ素ナトリウム360mgを加えて1時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて室温に戻し、水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、濃縮した。得られた固体をヘキサンで洗浄し、目

的物1.134gを得た。

【1198】(3) (2)の化合物120mgを用いて参考例3と同様の反応を行い、目的物70mgを得た。

【1199】(4) (3)の化合物70mg及び2-ピリジンカルボニルアジド65mgを用いて実施例1の方法に準じて、表題化合物26mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO- $d_{6}$ )

1. 25 (3H, t, J=7. 2Hz), 3. 42 (1H, m), 3. 71 (1H, m), 6. 00 (1H, d, J=9. 0Hz), 6. 63 (1H, d, J=9. 0Hz), 7. 10 (1H, ddd, J=1. 0, 5. 0, 7. 0Hz), 7. 30 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 37 (1H, dd, J=1. 0, 7. 0Hz), 7. 54 (1H, t, J=7. 5Hz), 7. 82 (1H, ddd, J=1. 7. 5Hz), 7. 8Hz), 8. 36-8. 39 (2H, m), 9. 98 (1H, s), 11. 7 (1H, s).

mass: 313 (M+1) +.

#### 【1200】実施例439

実施例439は、実施例440に準じて製造した。

mass:  $327 (M+1)^{+}$ .

# 【1201】実施例440

実施例438の化合物13mgをエタノール2mlに溶解し、p-トルエンスルホン酸を触媒量加えて90℃で1時間攪拌した。反応液を濃縮し、得られた固体をヘキサン酢酸エチルで再結晶して表題化合物7.3mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 01 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 20 (3 H, t, J=7. 1Hz), 2. 85 (1H, m), 2. 60 (1H, m), 3. 25 (1H, m), 3. 6 4 (1H, m), 6. 15 (1H. s), 7. 04 (1 H, dd, J=5. 4, 6. 6Hz), 7. 21 (1 H, d, J=8. 0Hz), 7. 36 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 53 (1H, t, J=8. 0Hz), 7. 77 (1H, ddd, J=2. 1, 6. 6, 7. 2Hz), 8. 28 (1H, dd, J=2. 7, 5. 4Hz), 8. 36 (1H, d, J=8. 0Hz), 9. 97 (1H, s), 11. 8 (1H, s).

【1202】実施例441-448

 $mass: 341 (M+1)^{+}$ .

実施例441ないし実施例448の化合物は、実施例440に準じて製造した。

### 実施例441

mass:355 (M+1) \*.
【1203】 <u>実施例442</u>
mass:369 (M+1) \*.
【1204】 <u>実施例443</u>
mass:369 (M+1) \*.

【1205】 <u>実施例444</u>
mass:383 (M+1) <sup>-</sup>.
【1206】 <u>実施例445</u>
mass:367 (M+1) <sup>-</sup>.
【1207】 <u>実施例446</u>
mass:395 (M+1) <sup>-</sup>.
【1208】 <u>実施例447</u>
mass:381 (M+1) <sup>-</sup>.
【1209】 <u>実施例448</u>
mass:403 (M+1) <sup>-</sup>.

【1210】実施例449

(1) (1) 3-ニトロフタルイミド2.02g、シクロペンタノール1.20mlを用いて実施例56に準じて、目的化合物2.27gを得た。

【1211】(2) (1)の化合物2.27gを用いて実施例438の(2)に準じて反応を行い、目的物1.429gを得た。

【1212】(3) (2)の化合物827mgを用いて実施例440に準じて反応を行い、反応液を濃縮してそのまま次の反応に使用した。

【1213】(4) (3)の化合物を用いて参考例3 と同様の反応を行い、目的物772mgを得た。

【1214】(5) (4)の化合物772mg及び2 ーピリジンカルボニルアジド600mgを用いて実施例 1の方法に準じて、表題化合物448mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO- $^{1}d_{6}$ )

1.  $52 \langle 8H, m \rangle$ , 2.  $81 \langle 3H, s \rangle$ , 4. 2 (1H, m), 6. 24 (1H, s), 7. 04 (1H, ddd, J=1, 0, 5, 0, 7, 5Hz), 7. (1H, d, J=7, 5Hz), 7. 34 (1H, dd, J=1, 0, 7, 0Hz), 7. 52 (1H, t, J=7, 5Hz), 7. 76 (1H, m), 8. 2 (1H, m), 8. 34 (1H, m), 9. 95 (1H, s), 11. 6 (1H, s):

### 【1215】実施例450

mass: 335 (M-MeOH) -.

実施例449の化合物を25mgをエタノールに溶解し、実施例440に準じて反応を行い、表題化合物を18mg得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 99 (3H, t, J=7.5Hz), 1.552. 00 (8H, m), 2.78 (1H, m), 3.1
2 (1H, m), 4.22 (1H, m), 6.21 (1H, s), 7.04 (1H, ddd, J=1.0, 5.0, 7.5Hz), 7.20 (1H, d, J=7.5Hz), 7.33 (1H, d, J=7.0Hz), 7.5
1 (1H, t, J=7.5Hz), 7.77 (1H, m), 8.27 (1H, m), 8.37 (1H, d, J=7.5Hz), 9.96 (1H, s), 11.8 (1H, s).

mass: 381 (M+1) +.  $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 3. 62 (2H, t, J=7.5Hz), 3. 91 (3)【1216】実施例451-466 実施例451ないし実施例466の化合物は、実施例4 H, s), 4.34 (2H, t, J=7.5Hz),4. 60 (2H, s), 7. 02 (1H, m), 7. 3 67に準じて製造した。 8-7.51(3H, m), 7.99(1H, m),実施例451 8. 20 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 39 (1  $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 1. 55-1. 99 (14H, m), 4. 30 (1H, H, d, J = 2.1Hz), 9.80 (1H, s), 1 m), 4. 45 (2H, s), 7. 03 (1H, m), 1. 0 (1H, br). 7. 32-7. 50 (3H, m), 7. 76 (1H, 【1229】実施例464 m), 8. 15 (1H, d, J=7.8Hz), 8. 2 mass: 331 (M+1) -. 8 (1H, m), 9.73 (1H, s), 10.7 (1 【1230】実施例465 H, br). mass: 337 (M+1) +. mass: 379 (M+1) +. 【1231】実施例466 【1217】実施例452  $mass: 337 (M+1)^{-}$ .  $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 【1232】実施例467 1. 10-1. 70 (12H, m), 1. 95 (1H, (1) 実施例449の(2)の化合物20mg、20 m), 3.38 (2H, d, J=7.8Hz), 4.4 %水酸化パラジウムー炭素触媒20mg、メタノール1 7 (2H, s), 7. 05 (2H, m), 7. 33ml及びテトラヒドロフラン1mlの混合物を水素気流 7. 51 (3H, m), 7. 78 (1H, m), 8. 0 下、室温で15時間攪拌した。反応液をセライトで濾過 8 (1 H, d, J = 7.5 Hz), 9.75 (1 H,し、濾液を濃縮した。残渣をTLC (Merck Ar s), 10.8 (1H, br). t5744、クロロホルムーメタノール(19:1)) mass: 379 (M+1) +. で精製し、目的物5mgを得た。 【1218】実施例453 【1233】(2) (1)の化合物5mgを用い、実  $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 施例1に準じて表題化合物である淡黄色固体2mgを得 1. 10-1. 25 (4H, m), 1. 79-1. 92 (4 H, m), 2. 10-2. 22 (4 H, m), 4. mass: 337 (M+1) T. 12 (1H, m), 4. 45 (2H, s), 7. 05 【1234】実施例468 (1 H, m), 7. 33-7. 57 (3 H, m), 7. 実施例468の化合物は、実施例467に準じて製造し 78 (1H, m), 8.18 (1H, d, J=7.5H) $t_{\circ}$  mass: 339 (M+1)  $^{+}$ . z), 8. 28 (1H, d, J=2. 1Hz), 9. 6 【1235】実施例469-492 9 (1H, s), 10.6 (1H, br). 実施例469ないし実施例492の化合物は、実施例4 【1219】 実施例454 93に準じて製造した。  $mass: 419 (M+1)^{+}$ . 実施例469 【1220】実施例455 mass: 365 (M+1) -.  $mass: 419 (M+1)^{+}$ . 【1236】実施例470 【1221】実施例456 mass: 369 (M+1) +.  $mass: 283 (M+1)^{+}$ . 【1237】実施例471 【1222】実施例457 mass: 387 (M+1) -. mass: 297 (M+1) +. 【1238】実施例472 【1223】実施例458 mass: 401 (M+1) +.  $mass: 311 (M+1)^{+}$ . 【1239】実施例473 【1224】実施例459 mass: 407 (M+1) +. mass: 311 (M+1) +. 【1240】実施例474 【1225】実施例460  $mass: 401 (M+1)^{-}$ . mass: 323 (M+1) +. 【1241】実施例475 【1226】 実施例461 mass: 379 (M+1) -.  $mass: 337 (M+1)^{+}$ . 【1242】実施例476 【1227】実施例462 mass: 391 (M+1) -. mass: 327 (M+1) \*. 【1243】実施例477 【1228】実施例463 mass: 325 (M+1) +.

```
【1244】実施例478
                                  実施例1に準じて表題化合物36mgを得た。
mass: 339 (M+1)^{+}.
                                  ^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})
                                  1. 50-4. 30 (6H, m), 5. 86 (1H,
【1245】実施例479
mass: 353 (M+1) +.
                                  s), 7. 05 (1H, t, J=5. 0Hz), 7. 1
【1246】実施例480
                                  9 (1H, d, J=8.0Hz), 7. 36 (1H,
mass:353 (M+1)^{+}.
                                  d, J = 6. OHz), 7. 53 (1H, t, J = 8.
                                  0 H z), 7. 78 (1H, t, J = 8.0 H z),
【1247】実施例481
mass: 401 (M+1) +.
                                  8. 32 (1 H, d, J = 5.0 Hz), 8. 38 (1
【1248】実施例482
                                  H, d, J = 8.0 Hz), 9.99 (1H, s).
mass: 339 (M+1) +.
                                  mass: 325 (M+1)^{-}.
【1249】実施例483
                                  【1263】実施例494-502
                                  実施例494ないし実施例502の化合物は、実施例4
mass: 461 (M+1) +.
【1250】実施例484
                                  93に準じて製造した。
mass: 353 (M+1)^{+}.
                                  実施例494
                                  mass: 339 (M+1)^{-}.
【1251】実施例485
mass: 367 (M+1)^{+}.
                                  【1264】実施例495
                                  mass: 341 (M+1) +.
【1252】実施例486
mass: 367 (M+1) +.
                                  【1265】実施例496
【1253】実施例487
                                 mass: 341 (M+1)^{-1}.
mass: 367 (M+1) +.
                                  【1266】実施例497
【1254】実施例488
                                  mass: 340 (M+1) .
mass: 367 (M+1)^{+}.
                                  【1267】実施例498
【1255】実施例489
                                  mass: 325 (M+1) *.
                                  【1268】実施例499
mass: 367 (M+1)^{+}.
                                  mass: 339 (M+1)^{-}.
【1256】実施例490
mass: 387 (M+1) +.
                                  【1269】実施例500
【1257】実施例491
                                  mass: 387 (M+1)^{-}.
                                  【1270】実施例501
mass: 401 (M+1) +.
【1258】実施例492
                                  mass: 399 (M+1)^{-}.
mass: 379 (M+1) +.
                                  【1271】実施例502
【1259】実施例493
                                  mass: 369 (M+1)^{-}.
(1) 3-ニトロフタル酸無水物125gのテトラヒ
                                  【1272】実施例503-530
ドロフラン (2.5L) 溶液を-78℃に冷却し、水素
                                  実施例503ないし実施例530の化合物は、実施例5
                                  31に準じて製造した。
化ホウ素ナトリウム48.8gを加え、1時間攪拌し
た。反応液に1N塩酸を加え、室温に戻し、酢酸エチル
                                  実施例503
で抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マ
                                  mass: 498 (M+1) +.
グネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリ
                                  【1273】実施例504
カゲルカラムクロマトグラフィー (ワコーゲルC-20
                                  mass: 546 (M+1) ~.
0、ヘキサン-酢酸エチル (2:1) にて精製し、目的
                                  【1274】実施例505
                                  mass: 558 (M+1) -.
物88.4gを得た。
【1260】(2) (1)の化合物200mg、3-
                                  【1275】実施例506
アミノー1ープロパノール90mg、モレキュラーシー
                                  mass: 528 (M+1) +.
プス3A500mg及びテトラヒドロフラン3mlの混
                                  【1276】実施例507
合物を1晩還流した。反応液をセライトで濾過し、濾液
                                  mass: 524 (M+1)^{-}.
を濃縮後、残渣をTLC (Merck Art 574
                                  【1277】実施例508
4、ヘキサン-酢酸エチル(1:1))で精製し、目的
                                  mass: 528 (M+1) +.
物180mgを得た。
                                  【1278】実施例509
                                  mass: 546 (M+1) -.
【1261】(3) (2)の化合物180mgを用
い、参考例3に準じて目的物139mgを得た。
                                  【1279】実施例510
                                  mass: 560 (M+1) *.
```

【1262】(4) (3)の化合物30mgを用い、

【1280】実施例511 mass: 566 (M+1) +. 【1281】実施例512 mass: 560 (M+1) +. 【1282】実施例513 mass: 538 (M+1) \*. 【1283】実施例514 mass:  $550 (M+1)^{+}$ . 【1284】実施例515 mass: 484 (M+1) +. 【1285】実施例516 mass:  $560 (M+1)^{+}$ . 【1286】実施例517 mass: 498 (M+1) +. 【1287】実施例518 mass: 512 (M+1) +. 【1288】実施例519  $mass:512 (M+1)^{+}$ . 【1289】実施例520 mass: 560 (M+1) +. 【1290】実施例521  $mass:512 (M+1)^{+}$ . 【1291】実施例522 mass:  $526 (M+1)^{+}$ . 【1292】実施例523 mass:  $526 (M+1)^{+}$ . 【1293】実施例524  $mass:526 (M+1)^{+}$ . 【1294】実施例525 mass:  $526 (M+1)^{+}$ . 【1295】実施例526 mass: 526 (M+1) +. 【1296】実施例527  $mass: 546 (M+1)^{-}$ . 【1297】実施例528  $mass:560 (M+1)^{+}$ . 【1298】実施例529 mass: 538 (M+1) +. 【1299】実施例530  $mass: 599 (M+1)^{+}$ . 【1300】実施例531

(1) ピコリン酸150g、ジメチルホルムアミド20m1及び塩化チオニル500mlの混合物を100℃で1時間撹拌した。反応液を0℃に冷却し、メタノール200mlを加えた後、酢酸エチルで希釈し、飽和重曹水を加えた。有機層を分離し、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を澱縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-100、ヘキサンー酢酸エチル(2:1~1:1))にて精製し、目的物148gを得た。

【1301】(2) (1)の化合物18g及びトリブチルビニルスズ35gを用いて実施例429の(2)に準じて反応を行い、目的物16gを得た。

【1302】(3) (2)の化合物16gを用い、実施例300に準じて目的物19.7gを得た。

【1303】(4) (3)の化合物19.7gを用い、参考例5の(1)、(2)に準じて14.1gを得た。

1H-NMR (CDC13)

1. 85 (1H, m), 2. 30-2. 90 (5H, m), 3. 48 (1H, quintet, J=7. 0Hz), 3. 68 (2H, d, J=7. 0Hz), 7. 20-7. 40 (5H, m), 7. 45 (1H, d, J=8. 0Hz), 8. 09 (1H, s), 8. 59 (1H, d, J=8. 0Hz).

【1304】(5) (4)の化合物50mg及び実施例493の(3)の化合物30mgを用い、実施例1に準じて表題化合物41mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)

1. 60-4. 60 (15H, m), 5. 69 (1H, s), 6. 83 (1H, s), 6. 91 (1H, d, J = 5. 0Hz), 7. 20-7. 60 (6H, m), 8. 13 (1H, d, J = 5. 0Hz), 8. 45 (1H, d, J = 5. 0Hz), 8. 77 (1H, s). mass: 484 (M+1) +.

【1305】実施例532

実施例532の化合物は、実施例531に準じて製造した。

mass: 498 (M+1) +.

【1306】実施例533

(1) 3-ニトロフタルイミド2.00g及び4-ヒドロキシー2ーブタノン1.37gを用い、実施例438の(1)、(2)に準じて目的物1.78gを得た。【1307】(2) (1)の化合物1.78g、モレキュラーシーブス3Aを5g、トリフルオロ酢酸1ml及びテトラヒドロフラン25mlの混合物を100℃で1晩攪拌した。反応液を室温に戻して濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル(1:1))にて精製し、目的物963mgを得た。【1308】(3) (2)の化合物963mgを参考

(1308)(3)(2)の化合物963mgを参考例3に準じて目的物680mgを得た。

【1309】(4) (3)の化合物30mgを用い、 実施例1に準じて表題化合物28mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

1. 16 (3H, d, J=7.0Hz), 1.70-4.30 (5H, m), 5.95 (1H, s), 6.9 0-8.70 (7H, m), 10.0 (1H, s), 1 1.6 (1H, br).

mass: 339 (M+1) -.

【1310】実施例534

mass: 353 (M+1) +.

【1311】実施例535

mass: 339 (M+1) +.

【1312】実施例536

mass: 353 (M+1) +.

【1313】 実施例537

mass: 353 (M+1) +.

【1314】実施例538

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

# 【1315】実施例539

(1) 実施例493の(3)の化合物1.70g、

 $(B \circ c)_2 O 5.50 g$ 、4 - ジメチルアミノピリジン3.00 g及びテトラヒドロフラン40 m l の混合物を室温で1晩攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC -300、ヘキサンー酢酸エチル( $10:1 \sim 5:1$ ))にて精製し、目的物 2.56 g を得た。

【1316】(2) (1) の化合物500mgのテトラヒドロフラン(25ml)溶液を-78℃に冷却し、ヨウ化ブチル400μl及びリチウムへキサメチルジシラジドのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)3.6mlを加え、徐々に室温まで温度を上げた。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル(10:1))にて精製し、目的物484mgを得た。

【1317】(3) (2)の化合物484mg、トリフルオロ酢酸4ml及び水0.4mlの混合物を室温で10分攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、ヘキサンー酢酸エチル(10:1))にて精製し、目的物249mgを得た。

【1318】(4) (3)の化合物50mgを用い、 実施例1に準じて表題化合物48mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 61 (1 H, m), 0. 63 (3 H, t, J=7. 0 Hz), 1. 00-3. 80 (8 H, m), 3. 95 (1 H, brd, J=11 Hz), 4. 18 (1 H, brd, J=11 Hz), 4. 39 (1 H, dt, J=2. 0, 11 Hz), 7. 00-7. 20 (2 H, m), 7. 37 (1 H, d, J=7. 0 Hz), 7. 5 0 (1 H, t, J=8. 0 Hz), 7. 78 (1 H, t, J=8. 0 Hz), 8. 23 (1 H, d, J=5. 0 Hz), 8. 38 (1 H, d, J=8. 0 Hz), 1 0. 0 (1 H, s), 11. 8 (1 H, br). mass: 381 (M+1) +.

【1319】実施例540

実施例540の化合物は、実施例541に準じて製造した。

mass: 498 (M+1) -.

【1320】実施例541

実施例533の(3) 化合物30mg及び実施例531 の(4) の化合物50mgを用い、実施例1に準じて表 題化合物48mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO- $^{1}d_{6}$ )

1. 17 (3H, d, J=7.0Hz), 1.202. 90 (10H, m), 3.66 (2H, s), 4.
21 (2H, m), 5.94 (1H, s), 7.04
(1H, d, J=5.0Hz), 7.18 (1H, s), 7.20-7.40 (6H, m), 7.56 (1H, t, J=8.0Hz), 8.22 (1H, d, J=5.0Hz), 8.45 (1H, d, J=8.0Hz), 9.96 (1H, s), 11.7 (1H, br).

mass: 498 (M+1) \*.

【1321】実施例542-545

実施例542ないし実施例545の化合物は、実施例5 41に準じて製造した。

#### 実施例542

 $mass:512 (M+1)^{-}$ .

【1322】実施例543

mass: 512 (M+1) -.

【1323】実施例544

mass: 512 (M+1) +.

【1324】<u>実施例545</u>

mass: 526 (M+1) -.

# 【1325】実施例546

(1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸10.1g及 びヒドラジン1水和物4.85mlを用い、実施例12 1の(1)に準じて日的物9.00gを得た。

【1326】(2) (1)の化合物9.00gのエタノール(1L)溶液を封管中、150℃で15時間攪拌した。反応液を室温に戻し、析出した結晶を濾取して乾燥し、目的物5.00gを得た。

【1327】(3) (2)の化合物40mg、1,4 ージョードブタン29μ1及びジメチルホルムアミド1 mlの混合物を15時間還流した。反応液を室温に戻し て酢酸エチルで希釈し、飽和重曹水、水、飽和食塩水で 洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮 した。残渣をTLC(Merck Art5744、ヘ キサン一酢酸エチル(1:2))で精製し、目的物44 mgを得た。

【1328】(4) (3) の化合物49mgを用い、 参考例3に準じて目的物25mgを得た。

【1329】(5) (4)の化合物25mgを用い、 実施例1に準じて表題化合物である白色固体を得た。 <sup>1</sup>H-NMR(DMSO-d<sub>6</sub>) 1. 65-1. 78 (2 H, m), 1. 88-2. 11 (2 H, m), 3. 39-3. 50 (2 H, m), 3. 80-3. 96 (2 H, m), 7. 00-7. 13 (1 H, m), 7. 20-7. 39 (2 H, m), 7. 40 -7. 49 (1 H, m), 7. 75-7. 85 (1 H, m), 8. 15-8. 22 (1 H, m), 8. 32 (1 H, s), 9. 93 (1 H, s), 11. 1 (1 H, s).

mass: 324 (M+1) +.

#### 【1330】実施例547

実施例546の(2)の化合物及び1,3-ジョードプロパンを用い、実施例546の(3)から(5)に準じて表題化合物である白色固体を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

2. 49 (2H, m), 3. 55-3. 71 (2H, m), 3. 71-3. 81 (2H, m), 7. 01-7. 10 (1H, m), 7. 18-7. 22 (1H, m), 7. 28-7. 40 (2H, m), 7. 76-7. 82 (1H, m), 8. 08-8. 35 (2H, m), 9. 97 (1H, s), 11. 1 (1H, s). 【1331】 実施例548

(1) グリコール酸エチルエステル9.64g、塩化4-メトキシベンジル13.2ml、水素化ナトリウム3.89g及びジメチルホルムアミド200mlの混合物を0℃で1晩攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル(20:1))で精製し、目的物16.0gを得た。

【1332】(2) アセトニトリル4.11m1のテトラヒドロフラン(400ml)溶液を-78℃に冷却し、n-ブチルリチウムのヘキサン溶液(1.6M)(46.3ml)を加えたところへ、(1)の化合物16.0gのテトラヒドロフラン(150ml)溶液を加え、-78℃から室温まで温度を上げて、原料が消失するまで提拌した。反応液に水を加え、1N塩酸で酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。有機層にエタノール200mlを加えたところへ、ヒドラジン1水和物20mlを加えて、1晩還流した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(98:2))で精製し、目的物13.9gを得た。

【1333】(3) (2)の化合物13.9g、(Boc)<sub>2</sub>O15.1ml、水素化ナトリウム2.62g及びジメチルホルムアミド300mlの混合物を原料が消失するまで室温で攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、減液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフ

ィー (リコーゲルC-200、ヘキサン-酢酸エチル (10:1~1:1)) で精製し、目的物7.32gを 得た。

【1334】(4) (3)の化合物7.32gを用い、実施例118の(2)に準じて目的物4.16gを得た。

【1335】(5) (4)の化合物4.16g、10%Pd-炭素触媒3g、メタノールーテトラヒドロフラン(1:1)140mlの混合物を水素気流下で50℃、3時間攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(98:2~80:20))で精製し、Boc保護体(A)602mg及び表題化合物593mgを得た。
<sup>1</sup>H-NMR(DMSO-d<sub>6</sub>)
0.98-1.18(1H, m),2.20-2.41(2H, m),2.60-2.78(1H, m),3.

(2H, m), 2. 60-2. 78 (1H, m), 3. 03-3. 60 (2H, m), 4. 44 (2H, d, J =5. 5Hz), 4. 61-4. 79 (1H, m), 5. 29 (1H, t, J=5. 5Hz), 6. 00 (1 H, s), 7. 26 (1H, d, J=6. 7Hz), 7. 42 (1H, dd, J=6. 7, 7. 9Hz),

8. 27 (1H, d, J = 7. 9Hz), 9. 41 (1 H, s), 12. 3 (1H, s).

 $m \ a \ s \ s \ : \ 3 \ 2 \ 8 \ (M+1)^{-}.$ 

## 【1336】実施例549

(1) 実施例548の化合物510mgを用い実施例84の(1)に準じて目的物295mgを得た。

【1337】(2) (1)の化合物121mg、1-メチルピペラジン414μl、モレキュラーシーブス3A100mg、及びクロロホルムーメタノール(1:1)4mlの混合物を室温で12時間攪拌した。ここへ水素化ホウ素ナトリウム41mgを加え、原料が消失するまで攪拌した。反応液をセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(20:1~4:1))で精製し、表題化合物のラセミ体139mgを得た。

【1338】(3) このものをHPLC (CHIRA LPAK AD (ダイセル化学工業 (株))) で光学分割し、Rt=8.3min (CHIRALPAK AD (ダイセル化学工業 (株)、0.46 φ x 25 c m)、エタノール、0.5 ml/min) (A) の化合物を表題化合物として6 mg、及びRt=11.1 min

(B) の化合物を実施例550の化合物として19mg 得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 98-1. 13 (1H, m), 2. 13 (3H, s), 2. 22-2. 47 (10H, m), 2. 51-2. 72 (1H, m), 3. 42 (2H, s), 3. 2

```
3-3.60 (2H, m), 4.62-4.78 (1
                                     6. 40 (1H, d, J = 7. 0Hz), 6. 44 (1
H, m), 5. 96 (1H, s), 7. 26 (1H,
                                    H, d, J = 7. lHz), 6. 51 (lH, s),
d, J = 7. 5 H z), 7. 4 2 (1 H, d d, J =
                                     6. 98 (1H, dd, J = 7.0, 7. 1Hz),
7. 5, 7. 9 \text{ Hz}), 8. 26 (1 H, d, J = 7.
                                    7. 26 (1H, d, J = 7. 0Hz), 7. 42 (1
                                    H, dd, J=7.0, 8.2Hz), 8.25(1
9Hz), 9. 44 (1H, s), 12. 3 (1H,
                                    H, d, J = 8.2 Hz), 9.40 (1H, s), 1
s).
mass: 410 (M+1)^{+}.
                                    2. 3 (1 H, s).
【1339】実施例550
                                     【1349】実施例560
実施例550の化合物を、実施例549の光学異性体と
                                    mass: 445 (M+1) -.
                                     【1350】実施例561
して得た。
mass: 410 (M+1) +.
                                    mass: 443 (M+1) -.
                                     【1351】実施例562
【1340】実施例551-591
実施例551ないし実施例591の化合物は実施例54
                                    mass: 431 (M+1)^{+}.
9の(2)に準じて製造した。
                                     【1352】実施例563
                                    mass: 439 (M+1) +.
実施例551
^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})
                                     【1353】実施例564
0. 82 (6H, t, J = 7.5 Hz), 0. 98-
                                    mass: 439 (M+1) +.
1. 14 (1H, m), 1. 36 (4H, dq, J =
                                     【1354】実施例565
7. 2, 7. 5 H z), 2. 21-2. 40 (2H,
                                    mass: 443 (M+1) +.
m), 2.48-2.65 (2H, m), 3.23-
                                     【1355】実施例566
3. 60 (2H, m), 3. 67 (2H, s), 4. 6
                                    mass: 461 (M+1) -.
3-4.74 (1H, m), 6.02 (1H, s),
                                     【1356】実施例567
7. 26 (1H, d, J = 6.7 Hz), 7. 42 (1
                                    mass: 399 (M+1) *.
H, dd, J = 6.7, 8. 0 Hz), 8. 26 (1
                                     【1357】実施例568
H, d, J=8.0Hz), 9.41 (1H, s), 1
                                    mass: 399 (M+1) +.
2. 2 (1H, s).
                                     【1358】実施例569
mass: 397 (M+1)^{+}.
                                    mass: 491 (M+1)^{-}.
【1341】実施例552
                                     【1359】実施例570
mass: 383 (M+1) +.
                                    mass: 438 (M+1) +.
【1342】実施例553
                                     【1360】実施例571
mass: 397 (M+1)^{+}.
                                    mass: 493 (M+1)^{-}.
                                     【1361】実施例572
【1343】実施例554
mass: 397 (M+1)^{+}.
                                    mass: 425 (M+1) -.
【1344】実施例555
                                     【1362】実施例573
mass: 417 (M+1)^{+}.
                                    mass: 427 (M+1)^{-}.
【1345】実施例556
                                     【1363】実施例574
                                    mass: 500 (M+1) -.
mass: 417 (M+1)^{+}.
                                     【1364】実施例575
【1346】実施例557
mass: 417 (M+1) +.
                                    mass: 436 (M+1) -.
【1347】実施例558
                                    【1365】実施例576
                                    mass: 413 (M+1) -.
mass: 445 (M+1) +.
【1348】実施例559
                                     【1366】実施例577
^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})
                                    mass:506 (M+1)^{-}.
0.98-1.14 (1H, m), 1.14 (6H,
                                     【1367】実施例578
d, J = 6.9 Hz), 2. 24-2. 40 (2H,
                                    mass:503(M+1)^{-}.
m), 2.59-2.70 (1H, m), 2.74 (1
                                     【1368】 実施例579
H, dq, J=6. 9, 6. 9Hz), 3. 22-3.
                                    mass: 477 (M+1) -.
60 (2H, m), 4.22 (1H, d, J=6.0H)
                                     【1369】実施例580
z), 4.64-4.73 (1H, m), 5.94 (1
                                    mass: 473 (M+1) +.
```

【1370】実施例581

H, t, J=6.0Hz), 6.08 (1H, s),

mass: 473 (M+1) +. 【1371】実施例582  $mass: 489 (M+1)^{+}$ . 【1372】実施例583 mass: 489 (M+1) +. 【1373】実施例584 mass: 443 (M+1) +. 【1374】実施例585 mass: 461 (M+1) +. 【1375】実施例586 mass: 522, 524  $(M+1)^{+}$ . 【1376】 実施例587  $mass: 477 (M+1)^{+}$ . 【1377】実施例588  $mass:512 (M+1)^{+}$ . 【1378】実施例589  $mass: 457 (M+1)^{+}$ . 【1379】実施例590  $mass: 493 (M+1)^{+}$ . 【1380】実施例591 mass: 493 (M+1) +. 【1381】実施例592-595 実施例592ないし実施例595の化合物は、実施例5 49の(2)及び(3)に準じて製造した。 実施例592  $mass: 477 (M+1)^{+}$ . 【1382】実施例593 mass: 477 (M+1) +. 【1383】 実施例594 mass:  $477 (M+1)^{+}$ . 【1384】実施例595 mass: 477 (M+1) +. 【1385】実施例596 実施例662の化合物を62mg用い、実施例290に 準じて表題化合物15mgを得た。  $mass: 397 (M+1)^{+}$ . 【1386】実施例597 実施例597の化合物は、実施例596に準じて製造し  $t_{\circ}$  mass: 491 (M+1) \*. 【1387】実施例598 実施例598の化合物は、実施例649の(2)の化合 物を用い、実施例596に準じて製造した。  $mass:501 (M+1)^{+}$ . 【1388】実施例599 (1) L-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用 い、実施例548の(2) (3) に準じて目的物を得 た。

【1389】(2) (1)の化合物623mgを用 い、実施例118の(2)に準じて目的物408mgを

得た。

【1390】(3) (2)の化合物288mg及び塩 酸ーメタノール5m1の混合物を室温で15分攪拌し た。反応液を濃縮し、クロロホルムで希釈して飽和重曹 水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥し、濾 過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー (ワコーゲルC-200、クロロホルムーメ タノール (99:1)) で精製し、表題化合物の混合物 119mgを得た。 【1391】(4) (3)の化合物をHPLCで分割 し、Rt=14.6分(CHIRALCEL OD(ダ イセル化学工業(株)、0.46 φ x 25 c m)、ヘキ サンーエタノール (80:20)、0.6ml/mi n) の分画 (A) として表題化合物を38mg及びRt =18.3分の分面(B)として実施例600の化合物 を39mgを得た。 mass: 457 (M+1) -. 【1392】実施例600 実施例600の化合物は、実施例599の化合物のジア ステレオマーとして得た。  $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 0.98-1.04 (1H, m), 1.64-1.80(3 H, m), 2. 04-2. 40 (4 H, m), 2. 59-2. 90 (2H, m), 3. 16 (1H, d, J = 13 Hz), 3. 42-3. 60 (3H, m), 3. 76 (1H, d, J=13Hz), 4.62-4.68 (1H, m), 6.09 (1H, brs), 7.20-7. 36 (6H, m), 7. 42 (1H, dd, J =7. 9, 8. 0 Hz), 8. 26 (1H, d, J = 7. 9Hz), 9. 43 (1H, s), 12. 4 (1H, s).  $mass: 457 (M+1)^{-}$ .

【1393】実施例601

D-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用い、実施 例599及び実施例600に準じて、Rt=14.0分 (CHIRALCEL OD (ダイセル化学工業 (株)、0.46 ox25 cm)、ヘキサンーエタノー ル (80:20)、0.6ml/min)の分画(A) として表題化合物を68mg、及びRt=16.8分の 分画(B)として実施例602の化合物64mgを得

 $mass: 457 (M+1)^{-}$ .

【1394】実施例602

実施例602の化合物は、実施例601の化合物のジア ステレオマーとして得た。

 $mass: 457 (M+1)^{-}$ .

【1395】実施例603-607

実施例603ないし実施例607の化合物は、実施例5 99の(1)から(3)に準じて製造した。

実施例603

mass: 388 (M+1) -.

【1396】<u>実施例604</u>
mass:424 (M+1) <sup>+</sup>.
【1397】<u>実施例605</u>
mass:389 (M+1) <sup>+</sup>.
【1398】<u>実施例606</u>
mass:424 (M+1) <sup>+</sup>.

mass: 424 (M+1) . 【1399】実施例607

mass: 388 (M+1) +.

【1400】実施例608

実施例599の化合物を610mg、10%Pd-炭素 触媒300mg、ギ酸アンモニウム800mg及びエタ ノール15mlの混合物を4時間還流した。反応液を室 温に戻してセライトで濾過し、濾液を濃縮した。残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(Silica gel 60N(spherial neutral) (関東化学(株))、クロロホルムーメタノール(9 8:2~5:1))で精製し、表題化合物290mgを 得た。

 $mass: 367 (M+1)^{+}$ .

【1401】実施例609

mass: 367 (M+1) +.

【1402】実施例610

mass: 367 (M+1) +.

【1403】実施例611

mass: 367 (M+1) +.

【1404】実施例612

実施例612の化合物は、実施例599の(1)から(3)に準じて製造した。

mass: 375 (M+1) +.

【1405】実施例613

(1) 2-クロロ-3-シアノピリジン1.87gを用い、実施例118の(1)に準じて目的物1.35gを得た。

【1406】(2) (1)の化合物818mgを用い、実施例548の(3)に準じて、N-保護体618mgを得た。

【1407】(3) (2)の化合物294mgを用い 実施例118の(2)に準じて表題化合物45mgを得た

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

1. 0 4-1. 2 0 (1 H, m), 2. 3 0-2. 4 1 (2 H, m), 2. 6 2-2. 7 1 (1 H, m), 3. 2 8-3. 3 5 (1 H, m), 3. 4 8-3. 5 9 (1 H, m), 4. 7 4-4. 8 2 (1 H, m), 7. 1 2 -7. 2 0 (1 H, m), 7. 3 3 (1 H, d, J=7. 6 Hz), 7. 4 8 (1 H, d d, J=7. 6, 9 Hz), 8. 3 2 (1 H, d, J=7. 9 Hz), 8. 5 1-8. 5 4 (2 H, m), 9. 8 0 (1 H, s), 10. 2 (1 H, s). mass: 3 4 9 (M+1) +.

【1408】実施例614-615

実施例614及び実施例615は、実施例599の

(1) から(3) に準じて製造した。

実施例614

mass: 468 (M+1) -.

【1409】実施例615

 $mass: 380 (M+1)^{-}$ .

【1410】実施例616-619

実施例616ないし実施例619の化合物は、実施例306の(3)の化合物及び実施例306の(2) - Bから実施例306の(3)に準じて合成した化合物を用い、実施例599の(1)から(3)に準じて製造した。

実施例616

 $mass: 366 (M+1)^{-}$ .

【1411】実施例617

mass: 366 (M+1) +.

【1412】実施例618

 $mass: 473 (M+1)^{-}$ .

【1413】<u>実施例619</u> mass:473 (M+1) -.

【1414】実施例620-621

実施例620及び実施例621の化合物は、実施例61 8の化合物及び実施例619の化合物を用い、実施例5 48の(5)に準じて製造した。

実施例620

 $mass: 383 (M+1)^{-}$ .

【1415】実施例621

mass: 383 (M+1) \*.

【1416】実施例622-625

実施例622ないし実施例625の化合物は、実施例306の(3)の化合物及び実施例306の(2) - Bから実施例306の(3)に準じて合成した化合物を用い、実施例599の(1)から(3)に準じて得られたジアステレオマーの混合物をHPLC(CHIRALPAK AD(ダイセル化学工業(株)、20×25cm))で分割を行った。

実施例622

mass: 471 (M+1) +.

【1417】実施例623

 $mass: 471 (M+1)^{-}$ .

【1418】 実施例624

 $mass: 471 (M+1)^{-}$ .

【1419】実施例625

 $mass: 471 (M+1)^{-}$ .

【1420】実施例626

実施例626の化合物は、実施例599の(1)から (3)に準じて製造した。mass:471(M+1) +

【1421】 実施例627

実施例616の化合物は、実施例622に準じて製造した。

mass: 424 (M+1) +.

【1422】実施例628-629

実施例628の化合物及び実施例629の化合物は、実施例622に準じて製造した。

#### 実施例628

mass: 424 (M+1) +.

【1423】 実施例629

mass: 424 (M+1) +.

【1424】実施例630

(1) 実施例599の(3)の化合物を用い、実施例610に準じて目的物を得た。

【1425】(2) (1)の化合物85mg、N-(ジエチルカルバモイル)-N-メトキシホルムアミド81μ1及びクロロホルム2mlの混合物を60℃で2時間撹拌した。反応液を室温に戻してクロロホルムで希釈し、水、飽和食塩水で洗浄して、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(MerckArt5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、ジアステレオマーの混合物を得た。このものを実施例549の(3)と同様にして分割し、表題化合物を4mg及び実施例631の化合物を3mg得た。

mass: 395 (M+1) +.

【1426】実施例631

mass: 395 (M+1) +.

【1427】実施例632

(1) 実施例630の(1)の化合物171mgを用い、実施例295に準じてジアステレオマーの混合物70mgを得た。

【1428】(2) (1)の化合物について実施例549の(3)と同様にして分割し、実施例632を13mg及び実施例633を26mg得た。

 $mass: 381 (M+1)^{-}$ .

【1429】実施例633

実施例633の化合物は、実施例632のジアステレオマーとして得た。

mass: 381 (M+1) +.

【1430】実施例634

実施例636を42mg及び1-ブチルアミン120μ 1を用い、実施例549の(2)に準じて反応を行った 後、10%塩酸-メタノールで処理して乾燥し、表題化 合物の塩酸塩を22mg得た。

mass: 397 (M+1) \*.

【1431】実施例635

実施例635の化合物は、実施例634に準じて製造した。

【1432】実施例636

実施例639の(2)の化合物1.20gを用い、実施

例84の(1)に準じて反応を行った後、実施例599 の(3)に準じて表題化合物591mgを得た。

mass: 340 (M+1) +.

【1433】実施例637

実施例639の(1)の化合物を用い、実施例599の(3)に準じて表題化合物708mgを得た。

mass: 432 (M+1) -.

【1434】実施例638

実施例638の化合物は、実施例634に準じて製造した。

#### 【1435】実施例639

(1) 2-ベンジルオキシプロピオン酸エチルエステルを用い、実施例599の(1)(2)に準じて目的物を得た。

【1436】(2) (1)の化合物4.30gを用い、実施例548の(5)に準じて反応を行った。反応 液に10%塩酸ーメタノールを加えてBoc基の除去を 行った後、酢酸エチルを加えて析出した結晶を濾取、乾燥して表題化合物2.21gを得た。

mass: 342 (M+1) -.

【1437】実施例640-646

実施例640ないし実施例646の化合物は、実施例6 34に準じて製造した。

#### 実施例640

mass: 369 (M+1) +.

【1438】 実施例641

mass:383 (M+1) +.

【1439】実施例642

mass: 445 (M+1) +.

【1440】実施例643

mass: 409 (M+1) -.

【1441】実施例644

mass: 381 (M+1) +.

【1442】 実施例645

 $m \ a \ s \ s : 3 \ 8 \ 3 \ (M+1)$  .

【1443】 実施例646

mass: 409 (M+1) +.

# 【1444】実施例647

(1) L-N-ベンジルプロリンエチルエステルを用い、実施例548の(2)に準じて目的物を得た。

【1445】(2) (1)の化合物1.34g、水素化ナトリウム243mg、ヨウ化メチル0.38ml及びジメチルホルムアミド20mlの混合物を原料が消失するまで室温で攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-300、クロロホルムーメタノール(98:2))で精製し、表題化合物350mgを得た。

【1446】(3) (2)の化合物340mgを用

い、実施例118の(2)に準じて反応を行い、目的物 252mgを得た。

【1447】(4) (3)の化合物252mgを用い、実施例610に準じてジアステレオマーの混合物86mgを得た。このものについて実施例549と同様の方法により分割を行い、表題化合物を20mg及びジアステレオマーである実施例648の化合物を17mg得た。

mass: 381 (M+1) +.

#### 【1448】実施例648

実施例648の化合物は、実施例647の化合物ととも に得られた。

 $mass: 381 (M+1)^{+}$ .

## 【1449】実施例649

(1) グリコール酸エチルエステル及び臭化ベンジルを用い、実施例548の(1)及び(2)に準じて目的物を合成した。

【1450】(2) (1)の化合物1.31mg、水素化ナトリウム271mg、ヨウ化メチル421μ1及びジメチルホルムアミド30mlの混合物を0℃で60分攪拌した。反応後通常の後処理を行い、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(99:1~98:2))で精製し、目的物593mgを得た。

【1451】(3) (2)の化合物593mgを用い、実施例118の(2)に準じて目的物535mgを得た。

【1452】(4) (3)の化合物を用い、実施例548の(5)、続いて実施例84の(1)に準じて目的物176mgを得た。

【1453】(5) (4)の化合物30mg及び2-アミノインダン100mgを用い、実施例549の

(2) に準じて表題化合物を31mg、実施例650の 化合物を11mg及び実施例651の化合物を12mg 得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

0. 93-1. 10 (1H, m), 2. 24-2. 38 (2H, m), 2. 52-2. 63 (1H, m), 2. 67 (1H, d, J=6. 6Hz), 2. 72 (1H, d, J=6. 6Hz), 3. 02 (1H, d, J=7. 0Hz), 3. 08 (1H, d, J=7. 0Hz), 3. 28-3. 58 (3H, m), 3. 72 (3H, s), 3. 74 (2H, s), 4. 71-4. 80 (1H, m), 6. 08 (1H, s), 7. 06-7. 18 (4H, m), 7. 26 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 43 (1H, dd, J=7. 4, 7. 9Hz), 8. 26 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 43 (1H, s).

mass: 457 (M+1) +.

【1454】実施例650

実施例650の化合物は、実施例649の化合物の副生成物として得られた。mass:386 (M+1) <sup>+</sup>.

#### 【1455】実施例651

実施例651の化合物は、実施例649の化合物の副生成物として得られた。mass:342(M+1)<sup>+</sup>.

#### 【1456】実施例652-656

実施例652ないし実施例656の化合物は、実施例649に準じて製造した。

#### 実施例652

 $mass: 487 (M+1)^{-}$ .

【1457】実施例653

mass: 475 (M+1) +.

【1458】実施例654

mass: 535, 537 (M+1)  $^{+}$ .

【1459】実施例655

mass: 491 (M+1) +.

【1460】実施例656

 $mass: 491 (M+1)^{-}$ .

【1461】実施例657-687

実施例657ないし実施例687の化合物は、実施例549の(2)に準じて製造した。

#### 実施例657

mass: 383 (M+1) -.

【1462】実施例658

mass: 409 (M+1) -.

【1463】実施例659

mass: 417 (M+1) \*.

【1464】 実施例660

 $mass: 369 (M+1)^{-}$ .

【1465】 実施例661

 $mass: 369 (M+1)^{-}$ .

【1466】 実施例662

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 95-1. 12 (1H, m), 1. 36 (9H,

s), 2. 22-2. 38 (2H, m), 2. 62-

2. 75 (1H, m), 3. 23-3. 37 (1H,

m), 3. 42-3. 60 (1H, m), 4. 10 (2

H, m), 4.79 (1H, dd, J = 5.9, 10H

z) , 6. 47 (1H, s) , 7. 29 (1H, d, J

=7.3 Hz), 7.45(1 H, t, J=7.3 H)

z), 8. 22 (1 H, d, J = 7. 3 H z), 9. 0

9 (3H, br), 9. 91 (1H, s).

mass:383 (M+1) <sup>+</sup>. 【1467】実施例663

mass: 355 (M+1) <sup>+</sup>.

【1468】実施例664

mass: 395 (M+1) \*.

【1469】実施例665

mass: 381 (M+1) -.

【1470】実施例666

```
mass: 341 (M+1) +.
【1471】実施例667
mass: 324 (M+1) +.
【1472】実施例668
^{1}H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)
0. 90-1. 20 (1 H, m), 1. 20-2. 00
(8H, m), 2. 20-2. 70 (4H, m), 3.
00-3.40 (1H, m), 3.40-3.60 (1
H, m), 3.74 (2H, m), 4.69 (1H,
m), 7. 25 (1H, d, J = 7.9 Hz), 7. 4
1 (1 H, t, J=7.9 Hz), 8. 21 (1 H,
d, J = 7.9Hz), 9.44 (1H, br), 1
2. 2 (1H, br).
mass:395 (M+1)^{+}.
【1473】実施例669
mass: 383 (M+1)^{+}.
【1474】実施例670
mass: 397 (M+1) +.
【1475】実施例671
^{1}H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)
0.70-0.95 (6H, m), 0.95-1.15
(1H, m), 1. 15-1. 50 (8H, m), 2.
10-2.70 (4H, m), 3.10-3.40 (1
H, m), 3. 40-3. 60 (1H, m), 3. 66
(2H, s), 4. 70 (1H, dd, J=6.0, 1)
1Hz), 6.01 (1H, br), 7.27 (1H,
d, J = 7. 9 H z), 7. 43 (1 H, t, J = 7.
9 \text{ Hz}), 8. 27 (1 H, d, J = 7. 9 \text{ Hz}),
9. 40 (1H, s), 12. 1 (1H, br).
mass: 425 (M+1) +.
【1476】実施例672
mass: 425 (M+1) +.
【1477】実施例673
mass: 439 (M+1) +.
【1478】実施例674
mass: 411 (M+1) +.
【1479】実施例675
mass: 397 (M+1) +.
【1480】実施例676
mass: 411 (M+1) +.
【1481】実施例677
mass: 445 (M+1) +.
【1482】実施例678
mass: 445 (M+1) *.
【1483】実施例679
mass: 445 (M+1) +.
【1484】実施例680
mass: 481 (M+1) +.
【1485】実施例681
mass: 481 (M+1) +.
```

```
【1486】実施例682
mass: 437 (M+1)^{-}.
【1487】実施例683
mass: 468 (M+1) -.
【1488】実施例684
mass: 489 (M+1) -.
【1489】実施例685
mass: 484 (M+1) -.
【1490】実施例686
mass: 459 (M+1) -.
【1491】実施例687
mass: 399 (M+1) *.
【1492】実施例688
(1) 2-アミノインダンの塩酸塩1.93g、臭素
```

 0ml及び酢酸30mlを加えて50℃で3日間攪 拌した。反応液を濃縮し、残渣をクロロホルム50ml に溶解した。ここへ(Boc)<sub>2</sub>O4ml及びトリエチ ルアミン15mlを加え、原料が消失するまで攪拌し た。反応液を1N塩酸で洗浄し、有機層を濃縮した。残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ワコーゲル C-200) で精製し、目的物1.38gを得た。 【1493】(2) (1)の化合物1.38gを用 い、実施例599の(3)に準じて目的物553mgを

【1494】(3) (2)の化合物14g、ブロモ酢 酸エチル5.85ml、トリエチルアミン14.7ml 及びトルエン100mlの混合物を室温で1晩攪拌し た。反応液をエーテルー酢酸エチルで希釈し、飽和食塩 水で洗浄して硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃 縮した。残渣をクロロホルム150mlに溶解し、(B o c)。O12. 6 m l 加えて原料が消失するまで室温 で攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー (ワコーゲルC-200、ヘキサン -酢酸エチル) で精製し、目的物11.68gを得た。 【1495】(4) (3)の化合物10.13gを用 い、実施例548の(2)に準じて目的物1.95gを 得た。

【1496】(5) 3-ヒドロキシー2-ブタノンを 用いて実施例533の(1)から(3)に準じて合成し たアミン及び(4)の化合物を用い、実施例118の (2) に準じてウレア体を得た。

【1497】(6) (5)の化合物を4N塩酸-ジオ キサンで処理してBoc保護基を除去し、表題化合物を 得た。

mass: 551, 553 (M+1) <sup>+</sup>.

【1498】実施例689-690

実施例689及び実施例690の化合物は、実施例68 8に準じて製造した。

#### 実施例689

得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

0. 78-1. 20 (7H, m), 2. 24-2. 78 (4H, m), 2. 89-3. 10 (2H, m), 3. 40-3. 59 (1H, m), 3. 72 (2H, s), 4. 10-4. 22 (1H, m), 4. 78 (1H, s), 6. 10 (1H, brs), 7. 27 (1H, d, J=6. 5Hz), 7. 29 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 35 (1H, d, J=6. 5Hz), 7. 40 (1H, s), 7. 48 (1H, dd, J=7. 7, 8. 5Hz), 8. 32 (1H, d, J=8. 5Hz), 9. 55 (1H, s), 12. 1 (1H, brs).

mass: 565,  $567 (M+1)^{+}$ .

【1499】実施例690

mass: 551, 553 (M+1) +.

【1500】実施例691-692

実施例691及び実施例692の化合物は、実施例69 3に準じて製造した。

#### 実施例691

mass:548 (M+1) +.

【1501】実施例692

 $mass: 474 (M+1)^{+}$ .

【1502】実施例693

(1) 実施例120の化合物54mg、トランスー1,4ージアミノシクロヘキサンのモノBoc保護体(トランスー1,4ージアミノシクロヘキサン、(Boc) $_2$ O及びクロロホルムを用い、通常の方法に従い合成した)56mgを用い、実施例409の(1)に準じて目的物61mgを得た。

【1503】(2) (1)の化合物61mgを用い、実施例548の(2)に準じて目的物37mgを得た。 $^1$ H-NMR(DMSO- $d_6$ )

0. 98-1. 20 (1H, m), 1. 48-1. 53 (4H, m), 1. 88-2. 09 (4H, m), 2. 26-2. 43 (2H, m), 2. 63-2. 71 (1H, m), 2. 90-3. 08 (1H, m), 3. 23-3. 83 (3H, m), 4. 74-4. 85 (1H, m), 6. 71 (1H, s), 7. 26 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 44 (1H, dd, J=7. 4, 7. 9Hz), 7. 54 (1H, dd, J=7. 7, 8. 3Hz), 7. 80 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 88 (1H, d, J=7. 7Hz), 8. 02-8. 13 (2H, br), 8. 23 (1H, s), 8. 26 (1H, d, J=6. 6Hz), 8. 48 (1H, d, J=7. 9Hz), 9. 20-9. 40 (1H, br), 9. 84 (1H, s).

 $mass:514 (M+1)^{+}$ .

【1504】 実施例694-700

実施例694ないし実施例700の化合物は、実施例6 93に準じて製造した。

実施例694

mass:490(M+1) -.
【1505】実施例695
mass:514(M+1) -.
【1506】実施例696
mass:514(M+1) -.
【1507】実施例697
mass:560(M+1) -.
【1508】実施例698
mass:527(M+1) -.
【1509】実施例699
mass:536(M+1) -.
【1510】実施例700
mass:528(M+1) -.

実施例703の化合物を100mg用い、実施例118 の(4)に準じて表題化合物69mgを得た。

 $mass: 298 (M+1)^{-}$ .

【1512】実施例702

(1) 3-アミノー4-エトキシカルボニルピラゾールを用い、実施例703に準じて目的物を得た。

【1513】(2) (1)の化合物300mgを用い、実施例118の(4)に準じて表題化合物を得た。mass:370(M+1)<sup>-</sup>.

【1514】実施例703

(1) 3-アミノピラゾール3.00g、臭化ベンジル5.60g、水素化ナトリウム1.72g及びジメチルホルムアミド30mlの混合物を室温で3時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサン一酢酸エチル(3:1~1:1)にて精製し、目的物を2.87g得た。

【1515】(2) (1)の化合物2.89gを用い、実施例118の(2)に準じて表題化合物989mgを得た。

mass: 388 (M+1) T.

【1516】実施例704

(1) 実施例702の(1)の化合物300mgのテトラヒドロフラン(20m1)溶液を0℃に冷却し、水素化リチウムアルミニウム30mgを加え30分攪拌した。反応液に1N塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、ヘキサンー酢酸エチル(1:1~1:2)にて精製し、表題化合物248mgを得た。

mass: 418 (M+1) \*.

【1517】 実施例705

3-アミノ-1-メチルピラゾール100mgを用い、

実施例118の(2)に準じて表題化合物196mgを 得た。

 $mass: 312 (M+1)^{+}$ .

## 【1518】 実施例706

(1) 参考例3の化合物280mgのクロロホルム(5ml)溶液に塩素ガスを吹き込み、生成した濾取した。このものを水酸化ナトリウム水溶液及びクロロホルムの混合物に溶解し、有機層を分離して濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(10:1))で精製し、モノクロロ体(A)を84mg及びジクロロ体(B)を66mg得た。

【1519】 (2) (1) -Aの化合物42mgを用い実施例1に準じて表題化合物である白色結晶を得た。mass:343 (M+1) <sup>+</sup>.

#### 【1520】実施例707

(1) 参考例3の化合物2.02gのクロロホルム溶液を-20℃に冷却し、臭素1.16mlを加え、10分攪拌した。反応液を室温に戻し、析出した固体を濾取した。このものを水酸化ナトリウム水溶液及びクロロホルムの混合物に溶解し、有機層を分離して濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200、クロロホルムーメタノール(99:1)にて精製し、モノブロモ体(A)を1.30g及びジブロモ体(B)を1.14g得た。

0. 98-1. 14 (1H, m), 2. 22-2. 40 (2H, m), 2. 43-2. 60 (1H, m), 3. 27-3. 40 (1H, m), 3. 49-3. 60 (1H, m), 7. 06 (1H, dd, J=7. 2, 12Hz), 7. 26 (1H, d, J=8. 7Hz), 7. 59 (1H, d, J=8. 4Hz), 7. 79 (1H, ddd, J=2. 1, 7. 2Hz), 8. 30 (1H, dd, J=2. 1, 7. 2Hz), 8. 26 (1H, d, J=8. 4Hz), 10. 0 (1H, s), 11. 3 (1H, s). mass: 387, 389 (M+1) +.

#### 【1522】実施例708

実施例707の(1) - Bの化合物を用い、実施例1に 準じて表題化合物を得た。

mass: 467, 469 (M+1)<sup>+</sup>.

# 【1523】実施例709

実施例706の(1) - Bの化合物37mgを用い実施例1に準じて表題化合物を得た。

 $mass: 378 (M+1)^{+}$ .

#### 【1524】実施例710

(1) 4-ニトロー1, 2-ベンゾイソチアゾールー3-オン 1, 1, -ジオキシド100mg及び2-プ

ロパノール67μ1を用い、実施例56に準じて2種の 化合物の混合物として淡黄色固体121mgを得た。

【1525】 (2) (1) の混合物30mgを用い、 参考例3に準じて反応を行った。粗生成物をTLC (M erck Art5744、クロロホルムーメタノール (80:1)) で精製し、Nーアルキル体 (A) を6m g及びOーアルキル体 (B) を20mg得た。

【1526】(3) (2) - Aの化合物6mgを用い、実施例1に準じて表題化合物である白色固体2mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC  $^{1}_{3}$ )

1. 65 (6H, d, J=7.8Hz), 4.55 (1 H, dq, J=7.8, 7.8Hz), 6.95 (1 H, d, J=7.8Hz), 7.04 (1H, t, J=6.3Hz), 7.47 (1H, d, J=7.5Hz), 7.61 (1H, br), 7.66-7.78 (1H, m), 8.47 (1H, d, J=5.7Hz), 9.00 (1H, d, J=8.4Hz), 13.1 1 (1H, br).

 $mass: 361 (M+1)^{-}$ .

#### 【1527】実施例711

実施例710の(2) - Bの化合物75mgを用い、実施例1に準じて表題化合物である淡黄色固体93mgを得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)

1. 45 (6H, d, J=6Hz), 5. 49 (1H, dq, J=6, 6Hz), 6. 85 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 03-7. 07 (1H, m), 7. 59-7. 75 (3H, m), 8. 27-8. 30 (1H, m), 8. 36 (1H, d, J=9. 3Hz), 11. 8 (1H, br).

mass: 361 (M+1) -.

#### 【1528】実施例712-713

実施例712ないし実施例713の化合物は、実施例7 10及び実施例711に準じて製造した。

#### 実施例712

 $mass: 387 (M+1)^{-}$ .

【1529】実施例713

mass: 387 (M+1) -.

#### 【1530】実施例714

実施例711の化合物55mgをテトラヒドロフラン4mlに溶解し、水素化ホウ素ナトリウム17mgを加えて室温で30分攪拌した。反応液に飽和重曹水を加えてクロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウム乾燥後、濾過、濾液を濃縮した。残渣をTLC(Merck Art5744、クロロホルムーメタノール(80:1))で精製し、表題化合物である白色固体5mgを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ 

4. 41 (2H, br), 7. 04 (1H, t, J=6

Hz), 7. 40 (1H, d, J=7. 2Hz), 7. 47 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 56 (1H, t, J=8. 1Hz), 7. 75-7. 87 (2H, m), 8. 25-8. 33 (2H, m), 9. 84 (1H, s), 10. 9 (1H, br). mass: 305 (M+1) \*.

#### 【1531】実施例715

実施例 7 1 4 の化合物を 5 m g 及び 2 ープロパノール 7 μ 1 を用い、実施例 5 6 に準じて、表題化合物である白色固体 3 m g を得た。

#### <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)

1. 46 (3H, t, J=7. 2Hz), 4. 47 (2 H, q, J=7. 2Hz), 4. 94 (2H, s), 6. 83 (1H, d, J=8. 1Hz), 7. 04 (1 H, t, J=8. 4Hz), 7. 54 (1H, d, J= 6. 9Hz), 7. 61 (1H, t, J=8. 1H z), 7. 73 (1H, t, J=8. 7Hz), 7. 9 7 (1H, s), 8. 33 (1H, d, J=3. 3H z), 8. 46 (1H, d, J=7. 8Hz), 12. 5 (1H, s).

 $mass: 377 (M+1)^{+}$ .

#### [1532]

#### 【参考例】参考例1

9ーフルオレノンー4ーカルボン酸10.0g(44.6mmol)、塩化チオニル50mlおよびジメチルホルムアミド1mlの混合物を1時間還流した。反応液を濃縮し目的とする酸塩化物を黄色固体として得た。このものは精製せずに次の反応を行った。

【1533】アジ化ナトリウム4.06g(62.5mmol)を水50mlに溶解し氷冷したところへ、上記酸塩化物をテトラヒドロフラン200mlに懸濁させたものを一気に加え、同温度で反応液を1時間攪拌した。反応液をテトラヒドロフラン一酢酸エチル(10:1)で抽出し、有機層を分離し、飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウムで乾燥した。 濾液を濃縮し、析出した結晶を濾過して目的化合物を10.3g得た。

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 7. 29-7. 43 (2 H, m), 7. 56 (1H, dt, J=7. 7Hz, 1. 3Hz), 7. 75 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 90 (1H, dd, J=7. 3Hz, 1. 3 Hz), 8. 02 (1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 2Hz), 8. 43 (1H, d, J=7. 9Hz). mass: 250 (M+1)  $^{+}$ .

#### 【1534】参考例2

(1) 2-クロロー3-ニトロ安息香酸2g(10.0mmol)と塩化チオニル(30ml)を室温にて混合し、4-ジメチルアミノピリジン122mg(1.00mmol)を加え、反応液を12時間還流した。反応液を濃縮し酸クロライドの粗生成物を得た。ピロール3.5ml(50.0mmol)とトリエチルアミン

7. 0ml (50.0mmol) の塩化メチレン (80 ml) 溶液に上記酸クロライドを室温にて加え、反応液を同温度にて6時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈し飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し租生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル、1:0~7:3) にて精製し、黄色油状物2.43gを得た。

【1535】 (2) (1) で得られた黄色油状物2.40g(9.60mmol)のジメチルアセトアミド(180ml)溶液に酢酸カリウム1.80g(19.2mmol)を加えて系内を窒素で置換した。ここへテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム1.10g(0.960mmol)を室温で加え130℃で反応液を1晩攪拌した。反応液を酢酸エチルーエーテル(1:2)で希釈し水、飽和食塩水で順次洗浄、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し粗生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンークロロホルム、1:0~1:1)で精製し褐色固体の化合物2.24gを得た。

 $^{1}H-NMR (CDCl_{3}) \delta: 6. 34 (1H, t, J) \\ = 3. 2Hz), 7. 10 (1H, dd, J=3. 3Hz), 7. 21 (1H, m), 7. 35 \\ (1H, dd, J=8. 3Hz, 7. 3Hz), 7. 9 \\ 4 (1H, dd, J=7. 3Hz, 1. 0Hz), 8. \\ 28 (1H, dd, J=8. 5Hz, 1. 0Hz).$ 

#### 【1536】参考例3

参考例2の化合物2.24gのメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)80ml溶液に10%パラジウム炭素触媒0.200gを室温で加え、反応液を水素気流下、室温にて12時間攪拌した。不溶物をセライト濾過し、濾液を濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、1:0~98:2~95:5)にて精製し、褐色固体の化合物(参考例3の化合物)1.03gを得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 0. 80-0. 93 (1H, m), 2. 10-2. 30 (2H, m), 2. 43-2. 51 (1H, m), 3. 18-3. 24 (1H, m), 3. 38-3. 47 (1H, m), 4. 50 (1H, dd, J=10Hz, 5. 5Hz), 5. 34 (2H, s), 6. 72 (1H, d, J=7. 9Hz), 6. 76 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 1 (1H, t, J=7. 6Hz).

## 【1537】参考例4

(1) 窒素気流下、エタノール (90 ml) を氷冷したところへナトリウム500 mg (22 mmol) を加え、反応液を室温で50分攪拌した。反応液を氷冷し、4-[2-[[(1、1-ジメチルエチル) ジフェニルシリル] オキシ] エチル] -2-ピリジンカルボニトリル45g(120 mmol) のエタノール (150 ml) 溶液を15分かけて加え、反応液を室温に戻して4

時間攪拌した。反応液に氷冷下1N塩酸120ml(120mmol)を加えて酸性にした後、さらに同温度で反応液に水50mlを加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、1N水酸化ナトリウム、飽和食塩水で頂次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濃縮し褐色オイルを得た。シルカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、2:1~1:1)にて精製し、黄色オイル42gを得た。

 $^{1}$ H-NMR (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>) δ: 1. 00 (9H, s), 1. 45 (3H, t, J=7. 0Hz), 2. 89 (2H, t, J=6. 3Hz), 3. 90 (2H, t, J=6. 3Hz), 4. 49 (2H, q, J=7. 0Hz), 7. 28 (1H, d, J=4. 9Hz), 7. 32-7. 45 (6H, m), 7. 55 (4H, dd), 7. 99 (1H, s), 8. 62 (1H, d, J=5. 6Hz).

# 【1538】参考例5

(1) 参考例4の化合物13g(32mmol)のメタノール(200ml)溶液にヒドラジン1水和物7.8ml(160mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で19時間攪拌した。反応液をクロロホルムで希釈し、飽和食塩水で洗浄した。有機層を硫酸マグネシウム乾燥後濾過、滋液を濃縮し黄色オイル14gを得た。このものは精製せずに次の反応に用いた。

【1539】(2)(1)で得られた化合物のクロロホルム(100ml)溶液を氷冷し、1N塩酸97ml(97mmol)および亜硫酸ナトリウム4.5g(65mmol)を加え、同温度で反応液を40分攪拌した。反応液にクロロホルムを加え有機層を分離、硫酸マグネシウム乾燥後濾過、濾液を濃縮し黄色オイル14gを得た。このものは精製せずに次の反応に用いた。

【1540】(3)(2)で得られた化合物14g(32mmol)のテトラヒドロフラン(200ml)溶液に参考例3の化合物2.00g(10.6mmol)を室温にて加え、反応液を95℃で2.5時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:1~1:2)にて精製し、淡黄色結晶8.0gを得た。

 $^{1}H-NMR (CDCl_{3}) \delta: 1. \ 0.1 (9H, s) , \\ 1. \ 22-1. \ 37 (1H, m) , 2. \ 33-2. \ 47 \\ (2H, m) , 2. \ 58-2. \ 65 (1H, m) , 2. \\ 81 (2H, t, J=6. \ 3Hz) , 3. \ 45 (1H, t, J=10Hz) , 3. \ 78 (1H, dt) , 3. \ 9 \\ 0 (2H, t, J=6. \ 3Hz) , 4. \ 80 (1H, dd) , 6. \ 53 (1H, s) , 6. \ 82 (1H, d, J=5. \ 2Hz) , 7. \ 30-7. \ 47 (8H, m) , \\ 7. \ 53-7. \ 58 (5H, m) , 8. \ 07 (1H, dd, J=4. \ 2Hz) , 8. \ 32 (1H, d, J=7. \ 3Hz) , 12. \ 0 (1H, s) .$ 

## 【1541】<u>参考例6</u>

参考例5の化合物8.0g(14mmol)をクロロホルム50mlに溶解したところへパラホルムアルデヒド71.44g(2.38mol)とtertーブチルアミン250ml(2.38mol)を室温で攪拌して調製したイミン50mlおよび濃硫酸1滴を加え、反応液を95℃で3日間攪拌した。反応液を濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン一酢酸エチル、3:1~1:1~1:2)にて精製し、無色粉末7.0gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:0.98$  (9 H, s), 0.98-1.02 (1 H, m), 1.28 (9 H, s), 2.20-2.35 (3 H, m), 2.80 (2 H, t, J=6.0 Hz), 3.33-3.42 (1 H, m), 3.64-3.73 (1 H, m), 3.86 (2 H, t, J=7.2 Hz), 4.67 (1 H, d, J=12 Hz), 4.73-4.80 (1 H, m), 4.85 (1 H, d, J=8.8 Hz), 5.05-5.15 (1 H, br), 5.43-5.52 (1 H, br), 6.86 (1 H, d, J=5.6 Hz), 7.30-7.41 (6 H, m), 7.49 (1 H, dd), 7.54-7.60 (5 H, m), 7.76 (2 H, d, J=12 Hz), 8.23 (1 H, d, J=4.8 Hz).

#### 【1542】参考例7

参考例6の化合物2.00gをテトラヒドロフラン(20ml)に溶解し、フッ化テトラーnーブチルアンモニウムのテトラヒドロフラン溶液(1.0M)3.50ml(3.50mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で1時間攪拌した。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウム乾燥濾過した。濾液を濃縮し析出した結晶を濾取した。濾液を濃縮しシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル、1:2~0:1~クロロホルムーメタノール、50:1)にて精製した。先に濾取した結晶と合わせて目的化合物を700mg得た。

 $^{1}$ H-NMR (CDC  $_{13}$ )  $\delta$ : 1. 2-1. 35 (1 H, m), 1. 30 (9H, s), 2. 20-2. 40 (3H, m), 2. 83 (2H, t, J=6. 6H z), 3. 33-3. 45 (1H, m), 3. 61-3. 74 (1H, m), 3. 78 (2H, t, J=6. 6Hz), 4. 64-4. 89 (3H, m), 5. 07-5. 20 (1H, m), 5. 42-5. 55 (1H, m), 6. 91 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 45-7. 59 (2H, m), 7. 74-7. 81 (2H, m), 8. 28 (1H, d, J=5. 3Hz). [1543] 参考例8

# (1) 参考例7の化合物190mgをクロロホルム2m lに溶解しトリフェニルホスフィン146mg (0.56mmol)、ジフェニルリン酸アジド0.12ml

(0.56mmol) およびジエチルアソジカルボキシレートのトルエン溶液(40%)0.24ml(0.55mmol)を室温にて加え、反応液を同温度で15時間攪拌した。反応液に水を加えて酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて水、飽和食塩水で洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製し、淡黄色不定形物130mgを得た。

【1544】(2)(1)で得られた化合物130mgをメタノールーテトラヒドロフラン(1:1)2mlに溶解し、室温で10%パラジウム炭素触媒130mgを加え水素気流下、反応液を同温度で2時間攪拌した。不溶物をセライトで濾過し濾液を濃縮した。残渣を薄層クロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、19:1)で精製し表題化合物を淡黄色油状物として32mgおよび実施例109の化合物80mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR (DMSO- d<sub>6</sub>) δ:1. 23-1. 3 5 (1 H, m), 1. 29 (9 H, s), 2. 21-2. 41 (3 H, m), 2. 89 (2 H, brt), 3. 00 (2 H, brt), 3. 34-3. 41 (1 H, m), 3. 62-3. 71 (1 H, m), 4. 65 (1 H, d, J=12 Hz), 4. 73-4. 80 (1 H, m), 4. 83 (1 H, d, J=12 Hz), 5. 00-5. 20 (1 H, br), 5. 40-5. 50 (1 H, br), 6. 81 (1 H, d, J=5. 6 Hz), 7. 50 (2 H, t), 7. 71 (2 H, d, J=8. 8 Hz), 8. 26 (1 H, d, J=5. 6 Hz).

#### 【1545】参考例9

実施例81の化合物800mgをピリジン25mlに溶 解し、室温にて塩化メタンスルホン酸0.263ml (3.40mmol)を加え、反応液を同温度で1時間 攪拌した。不溶物を濾過し濾液を濃縮した。残渣をジメ チルホルムアミドに溶解し、室温にてアジ化ナトリウム 295mg (4.54mmol) を加え、反応液を80 ℃で30分攪拌した。反応液を室温に戻して水を加え酢 酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し硫酸 マグネシウム乾燥後、濾過濃縮した。残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル、 1:2~0:1) にて精製し目的物265mgを得た。  $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta:1.23-1.37$  (1 H, m), 2. 33-2.51 (2H, m), 2. 57 -2.67 (1H, m), 2.90 (2H, t, J= 6. 4 H z), 3. 46 (1H, dt, J = 10 H z, 3. 2 Hz), 3. 61 (2H, t, J=6. 4H z), 3.77 (1H, q), 4.77-4.84 (1 H, m), 6.81 (1H, s), 6.90 (1H, d, J = 6.4 Hz), 7.50 (1H, t, J = 8. 0 Hz), 7. 57 (1H, d, J = 4.8 Hz), 8. 17 (1H, d, J = 4. 8Hz), 8. 34 (1

(1) p-=トロベンゼンスルホニルクロリド5.00 g (22.6 mmol) のクロロホルム (50 ml) 溶液を氷冷したところへ、トリエチルアミン4.72 ml (33.8 mmol) および2,4-ジメトキシベンジルアミン5.05 g (30.1 mmol) を加え、反応液を室温で1時間攪拌した。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を合わせて1 N塩酸、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄し硫酸マグネシウム乾燥後濾過し、濾液を濃縮した。このものは精製を行わずに次の反応を行った。

【1547】(2)(1)で得られた化合物1.12g と参考例7の化合物1.00gをクロロホルム10m1 に溶解し、トリフェニルホスフィン758mg(2.8 9 m m o 1) とジエチルアゾジカルボキシレートのトル エン溶液 (40%) 1. 26ml (2. 89mmol) を室温にて加え、反応液を同温度で15時間攪拌した。 反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラ フィー (ヘキサン-酢酸エチル、1:2~1:4) で精 製し黄色不定型物1.54gを得た。1H-NMR (C DC1<sub>3</sub>)  $\delta:1.20-1.40$  (1H, m), 1. 30 (9H, s), 2. 20-2. 43 (3H, m),2. 74 (2H, t, J = 7. 6Hz), 3. 33 -3. 45 (3H, m), 3. 61 (3H, s), 3. 6 7-3. 73 (1H, m), 3. 73 (3H, s), 4. 36 (2H, s), 4. 66 (1H, d, J=12)Hz), 4. 71-4. 80 (1H, m), 4. 84 (1 H, d, J=1 2 Hz), 6.29 (1 H, d, J)=4.0 Hz), 6.40 (1H, dd, J=8.0 Hz, 4. 0), 6. 73 (1H, d, J=4. 0H z), 7. 16 (1H, d, J = 8. 0Hz), 7. 4 3-7.57 (3H, m), 7.67 (2H, t), 7. 77 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7. 80 (2 H, d, J = 8.0 Hz), 8.19-8.22 (3) H, m).

#### 【1548】参考例11

参考例10の化合物750mgをジメチルホルムアミド7.5mlに溶解し、室温にて炭酸ナトリウム290mg (2.74mmol) とチオフェノール0.120ml (1.17mmol) を反応液に加え、さらに反応液を室温で4日間攪拌した。不溶物を濾過し濾液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール、50:1~9:1~4:1)にて精製し淡黄色不定型物を350mg得た。  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.30 (10H,s),2.10-2.37 (3H,m),2.75-2.90 (4H,m),3.34-3.43 (1H,m),3.73-3.77 (9H,m),4.67 (1

H, d, J = 9.6 Hz), 4.77 (1H, dd),

4. 85 (1H, d, J=9.6Hz), 5. 05-5.15 (1H, br), 5. 40-5.50 (1H, br), 6. 39 (2H, d, J=8.0Hz), 6. 87 (1H, d, J=6.4Hz), 7. 09 (1H, dd), 7. 47-7.57 (2H, m), 7. 75 (2H, d, J=6.4Hz), 8. 25 (1H, d, J=4.8Hz).

#### [1549]

【製剤化例】以下に本発明の化合物の製剤化例を示すが、本発明の化合物の製剤化は、本製剤化例に限定されるものではない。

#### 【1550】製剤化例1

実施例131の化合物 45 (部)

重質酸化マグネシウム 15

乳糖 75

を均一に混合して350μm以下の粉末状又は細粒状の 散剤とする。この散剤をカプセル容器に入れてカプセル 剤とした。

#### 【1551】製剤化例2

実施例131の化合物 45(部)

澱粉 15

乳糖 16

結晶性セルロース 21

ポリビニルアルコール 3

蒸留水30

を均一に混合した後、破砕造粒して乾燥し、次いで篩別

して $1410\sim177\mu$ mの大きさの顆粒剤とした。

# 【1552】製剤化例3

製剤化例2と同様の方法で顆粒剤を作った後、この顆粒剤96部に対してステアリン酸カルシウム4部を加えて 圧縮成形し、直径10mmの錠剤を作製した。

#### 【1553】製剤化例4

製剤化例2の方法で得られた顆粒剤の90部に対して結晶性セルロース10部及びステアリン酸カルシウム3部を加えて圧縮成形し、直径8mmの錠剤とした後、これにシロップゼラチン、沈降性炭酸カルシウム混合懸濁液を加えて糖衣錠を作製した。

#### 【1554】製剤化例5

実施例131の化合物0.6(部)

非イオン系界面活性剤2.4

生理的食塩水97~

を加温混合してからアンプルに入れ、滅菌を行って注射 剤を作製した。

#### [1555]

【発明の効果】本発明によれば、本発明に係る活性成分の化合物は、腫瘍細胞に対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍の治療を目的とするCdk4及び/又はCdk6阻害剤等を提供することができる。本発明によれば、本発明の組成物は、腫瘍細胞に対して、顕著な増殖阻止作用を示すことから、悪性腫瘍の治療を目的とする新規Cdk4及び/又はCdk6阻害剤等を提供することができる。

#### フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>7</sup>	識別記号	FI		テーマコード(参考)
A 6 1 K 31/426		A 6 1 K	31/426	4 C O 7 2
31/428			31/428	4 C 0 8 6
31/437			31/437	
31/4375			31/4375	
31/44			31/44	
31/4409			31/4409	
31/4427			31/4427	
31/4439			31/4439	
31/444			31/444	
31/4523			31/4523	
31/454			31/454	
31/496			31/496	
31/4965			31/4965	
31/505			31/505	
31/506			31/506	
31/5365			31/5365	
31/5377			31/5377	
31/553			31/553	
31/695			31/695	

A61P			A 6 1 P						
ı	43/00	1 1 1		43/00		1 · 1	1		
C 0 7 D	453/02		C 0 7 D	453/02					
// C07D	213/75			213/75					
	213/79			213/79					
	213/80			213/80					
	213/82			213/82					
	231/38			231/38			Z		
	231/52			231/52					
	239/42			239/42					
	241/20			241/20					
	277/48			277/48					
	277/82			277/82					
	405/12			405/12					
	409/12			409/12					
	417/12			417/12					
	487/04	1 3 7		487/04		1 3	3 7		
	498/04	103		498/04		1 (			
	130, 01	100		100,01		1 1			
		ļ 1 6		498/10		•	A		
	498/10	, 10		519/00		3 (			
	519/00	3 0 1		313700		3 1			
	313/00	311		498/04			2 Q		
		311		130/01		1 1	2 02		
(72)発明者	高橋 郁子		Fターム(	公去)	4C033 /	ADAQ ADI	5 4020	4E14	4E2U
(72)光明有		十九/尺 9 妥协 黄 方侧 液体	ry - 2(			100 AD1			
		大久保3番地 萬有製薬株				F10 GGC		EEUI	FFOS
	式会社つくば研	SCH 19						DAGE	DAEO
						AAO1 BAC			
						BASS BAS			
						CAO6 CAC			
						CA52 CA5			
						DAOG DAI			
						AAO1 BBC		CC73	CC97
						DD12 EEC			
						AAO6 CCC	1 DD01	EE06	FF01
						GG20			
						AAOI AAC			
						BB07 CCC			
					I	EE09 FF0	3 GG07	GG08	HH02
						нот ммс			
					4C086	AAO1 BC1	7 BC36	BC42	BC48
					i	BC50 BC8	0 BC82	BC84	CB03
					(	CB09 CB2	2 FA05	GA07	GA08
					(	GA10 MAC	1 MA04	NA05	NA14
					7	ZB26 ZC2	:0		

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

# BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.